



JAPANESE PATENT OFFICE

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number: 10226174

(43)Date of publication of application: 25.08.1998

(51)Int.CI.

B41M 5/26
B41M 5/30
B41M 5/28
G03F 7/004
G03F 7/004
G03F 7/029
G03F 7/095

(21)Application number: 09246808

(71)Applicant:

FUJI PHOTO FILM CO LTD

(22)Date of filing: 11.09.1997

(72)Inventor:

WASHISU SHINTARO
FUKUSHIGE YUICHI
USAMI TOMOMASA

(30)Priority

Priority number: 08307958 Priority date: 19.11.1996 Priority country: JP

08333724

13.12.1996

JP

(54) PHOTOSENSITIVE THERMAL RECORDING MATERIAL

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a photosensitive thermal recording material which is capable of recording data with the use of an infrared laser beam and dispenses with the use of a developing solution and forms a sharp contrast image perfectly in dry monochrome or color without the generation of unnecessary waste.

SOLUTION: This photosensitive thermal recording material has a photosensitive thermal recording layer formed on a support. The photosensitive thermal recording layer contains an electron-donative colorless dye encapsulated in a heat-respective microcapsule, and an electron-receptive chemical compound, a polymerizable monomer which becomes cured by irradiation with a light and an organic borate or an organic borate of cationic coloring matter which develops a function as a photopolymerization initiator by irradiation with a light, outside of the heat-responsive microcapsule. These electron-receptive chemical compound and polymerizable monomer can be monocompounds with their both functions.

(19) 日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号

特開平10-226174

(43) 公開日 平成10年(1998)8月25日

(51) Int.Cl. ⁸	識別記号	F I	
B 41 M	5/26	B 41 M	5/18
	5/30	G 03 F	7/004
	5/28		503Z
G 03 F	7/004		514
	509		7/029
	514		7/095
			501

審査請求 未請求 請求項の数10 OL (全33頁) 最終頁に続く

(21) 出願番号	特願平9-246808	(71) 出願人	000005201 富士写真フィルム株式会社 神奈川県南足柄市中沼210番地
(22) 出願日	平成9年(1997)9月11日	(72) 発明者	鷲巣 信太郎 静岡県富士宮市大中里200番地 富士写真 フィルム株式会社内
(31) 優先権主張番号	特願平8-307958	(72) 発明者	福重 裕一 静岡県富士宮市大中里200番地 富士写真 フィルム株式会社内
(32) 優先日	平8(1996)11月19日	(72) 発明者	宇佐美 智正 静岡県富士宮市大中里200番地 富士写真 フィルム株式会社内
(33) 優先権主張国	日本 (JP)	(74) 代理人	弁理士 中島 淳 (外4名)
(31) 優先権主張番号	特願平8-333724		
(32) 優先日	平8(1996)12月13日		
(33) 優先権主張国	日本 (JP)		

(54) 【発明の名称】 感光感熱記録材料

(57) 【要約】

【課題】 赤外レーザー光を用いて記録を行うことができ、現像液等の使用が不要で、不要な廃棄物の発生がない、完全ドライの白黒もしくはカラーの鮮明でコントラストの高い画像を形成しうる感光感熱記録材料を提供する。

【解決手段】 支持体上に感光感熱記録層を設けた感光感熱記録材料であって、該感光感熱記録層が、熱応答性マイクロカプセルに内包された電子供与性の無色染料と、熱応答性マイクロカプセルの外に、電子受容性化合物、光照射により硬化する重合性モノマー、及び光照射により光重合開始剤としての機能を発現する有機ボレート塩又はカチオン性色素の有機ボレート塩を含むことを特徴とする。この電子受容性化合物と重合性モノマーとは双方の機能を有する单一の化合物であってもよい。

【特許請求の範囲】

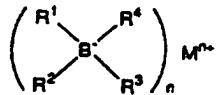
【請求項1】 支持体上に感光感熱記録層を設けた感光感熱記録材料であって、該感光感熱記録層が、熱応答性マイクロカプセルに内包された電子供与性の無色染料と、熱応答性マイクロカプセルの外に、同一分子内に電子受容部と重合性ビニルモノマー部とを有する化合物及び有機ボレート塩化合物を含むこと、を特徴とする感光感熱記録材料。

【請求項2】 支持体上に感光感熱記録層を設けた感光感熱記録材料であって、該感光感熱記録層が、熱応答性マイクロカプセルに内包された電子供与性の無色染料と、熱応答性マイクロカプセルの外に、電子受容性顔色剤、重合性ビニルモノマー及び有機ボレート塩化合物を含むこと、を特徴とする感光感熱記録材料。

【請求項3】 前記有機ボレート塩化合物が、下記一般式(1)で表される化合物であることを特徴とする請求項1又は2に記載の感光感熱記録材料。

【化1】

一般式(1)



式中、Mは、アルカリ金属原子、第4級アンモニウム、ビリジニウム、キノリニウム、ジアゾニウム、モルホニウム、テトラゾリウム、アクリジニウム、ホスホニウム、スルホニウム、オキソスルホニウム、硫黄、酸素、炭素、ハロゲニウム、Cu、Ag、Hg、Pd、Fe、Co、Sn、Mo、Cr、Ni、As、Seから選択されるカチオンを、nは1~6の整数を、R¹、R²、R³およびR⁴はそれぞれハロゲン原子、置換または未置換のアルキル基、置換または未置換のアルケニル基、置換または未置換のアルキニル基、脂環基、置換または未置換のアリール基、置換または未置換のアルカリール基、置換または未置換のアリーロキシル基、置換または未置換のアラルキル基、置換または未置換の複素環基、置換または未置換のシリル基を表す。ここで、R₁、R₂、R₃およびR₄は互いに同一でも異なっていてもよく、これらのうち2個以上の基が結合して環状構造をとってもよい。

【請求項4】 热応答性マイクロカプセルの外に、分光増感色素として最大吸収波長を500~1100nmの波長領域に有するメチニン色素、ポリメチニン色素、トリアリールメタン色素、インドリン色素、アジン色素、キサンテン色素、オキサジン色素、アクリジン色素、スチリル色素からなる群から選ばれた色素を含有することを特徴とする請求項1又は2に記載の感光感熱記録材料。

(2) 2

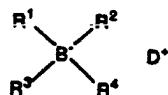
【請求項5】 最大吸収波長を500~1100nmの波長領域に有する色素が、シアニン色素、ヘミシアニン色素、ローダミン色素、およびアザメチニン色素からなる群から選ばれた色素であることを特徴とする請求項4記載の感光感熱記録材料。

【請求項6】 有機ボレート塩化合物が、カチオン性色素の有機ボレート塩である、ことを特徴とする請求項1又は2に記載の感光感熱記録材料。

【請求項7】 カチオン性色素の有機ボレート塩が下記一般式(2)で表される化合物であることを特徴とする、請求項6に記載の感光感熱記録材料。

【化2】

一般式(2)



式中、D⁺はカチオン性色素を、R¹、R²、R³およびR⁴はそれぞれハロゲン原子、置換または未置換のアルキル基、置換または未置換のアルケニル基、置換または未置換のアルキニル基、脂環基、置換または未置換のアリール基、置換または未置換のアルカリール基、置換または未置換のアリーロキシル基、置換または未置換のアラルキル基、置換または未置換の複素環基、置換または未置換のシリル基を表す。ここで、R₁、R₂、R₃およびR₄は互いに同一でも異なっていてもよく、これらのうち2個以上の基が結合して環状構造をとってもよい。

【請求項8】 カチオン性色素が、カチオン性メチニン色素、カチオン性ポリメチニン色素、カチオン性トリアリールメタン色素、カチオン性インドリン色素、カチオン性アジン色素、カチオン性キサンテン色素、カチオン性オキサジン色素、カチオン性アクリジン色素、カチオン性スチリル色素からなる群から選ばれた色素であることを特徴とする請求項7に記載の感光感熱記録材料。

【請求項9】 カチオン性色素が、カチオン性シアニン色素、カチオン性ヘミシアニン色素、カチオン性ローダミン色素、およびカチオン性アザメチニン色素からなる群から選ばれた色素であることを特徴とする請求項7に記載の感光感熱記録材料。

【請求項10】 前記感光感熱記録材料が、露光光源側から該記録材料の支持体側に向かって、中心波長λ₁の光に感光する第1の感光層、中心波長λ₁の光を吸収する中間層、中心波長λ₂の光に感光し第1の感光層と異なる色に発色する第2の感光層、・・・、中心波長λ_{i-1}の光を吸収する中間層、中心波長λ_iの光に感光し第1、第2、・・・、及び第i-1番目の感光層と異なる色に発色する第1番目の感光層の順に少なくとも2層以上の感光層が支持体上に積層された層構成を有し、か

つ、中心波長 $\lambda_1 < \lambda_2 < \dots < \lambda_i$ であることを特徴とする請求項3乃至9のいずれかに記載の感光感熱記録材料。ここで、 i は2以上の整数を表す。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】本発明は、緑色レーザー光、赤色レーザー光又は赤外レーザー光を用いるカラーもしくは白黒の感光感熱記録材料に関する。

【0002】

【従来の技術】従来より、液状の現像剤等を用いず、廃棄物の問題がないドライタイプの画像形成方法が、種々検討されており、中でも、光により硬化する組成物を用いた方法が注目されている。この方法は、露光により記録材料中に含まれる光により硬化する組成物が硬化して潜像が形成され、発色もしくは消色に関わる成分が加熱によりその潜像に応じて記録材料内で移動して色画像を形成することを特徴とする。このような記録材料を用い、画像原稿を通して該感光記録材料に露光し、露光部において光硬化をおこさせて潜像を形成させ、その後、該記録材料を加熱することにより、未硬化部分の発色もしくは消色に関わる部分を移動させ、可視画像を形成するこの方法により廃棄物の発生がない、完全ドライシステムが実現できる。

【0003】この方式に用いる記録材料は具体的にはいくつかの種類があり、白黒画像の記録方式としても特徴のある方式ではあるが、とくに、カラーの記録材料として用いる場合には有用な方式である。具体的な記録材料としては、例えば、特開昭52-89915号公報に開示されている記録材料が知られている。これは、二成分型感熱発色記録材料の2つの成分、たとえば、電子受容性化合物と電子供与性の無色染料を、光硬化性組成物を含有するマイクロカプセルの内と外または両側に分離して配置した記録材料である。しかし、この記録材料の場合、マイクロカプセル内の光硬化性組成物を十分に硬化させても硬化部の発色を十分には抑制できないため非画像部がやや着色してしまい、コントラストが悪くなる傾向がある。

【0004】非画像部の着色の無い、より好ましい記録材料としては、たとえば、特開昭61-123838号公報に開示されているごとく、酸性基を有するビニルモノマーと光重合開始剤からなる光重合性組成物を含有する層と隔離層と電子供与性の無色染料からなる層を積層した記録材料が知られている。この記録材料の場合、非画像部すなわち光重合部により硬化した部分の酸性基の熱拡散性がほぼ無くなるため非画像部の着色は無くなるが、発色濃度がやや低い。同様の方式でネガ画像を得る方法としては、たとえば、特開昭60-119552号公報に開示されている方法がある。色素を漂白するモノマーまたはプレポリマーと光重合開始剤からなる光重合性組成物とモノマーもしくはプレポリマーにより漂白さ

れる色素を隔離して存在させる記録材料を用いる方法である。この記録材料も前述の記録材料と同様の欠点がある。

【0005】この非画像部の着色と低画像濃度を克服し得る好ましい記録材料として、本出願人は、先に特開平3-87827号及び、特開平4-211252号を提案した。前者の記録材料は一成分型感熱発色記録材料の2つの成分の一方をマイクロカプセルに内包させ、他方の成分を光硬化性組成物の硬化性化合物として、もしくは、他方の成分を光硬化性組成物と共にマイクロカプセル外に配置した記録材料であり、後者の記録材料は、マイクロカプセル外に電子受容性化合物、重合性のビニルモノマーと光重合開始剤を含有する光硬化性組成物を配置し、電子供与性の無色染料を内包するマイクロカプセルとを含有する層を塗設した記録材料である。

【0006】これらの感光記録材料でカラー記録をするには、基本的には、互いに感光波長と発色色相の異なる複数の感光層を有する記録材料を用いればよい。より好ましい多色記録材料の例として前記の本出願人が提案する記録材料を挙げることができる。たとえば、異なる波長の光に感光し異なる色相に発色する複数の感光層を有し、かつ、露光光源側から記録材料の支持体側に向かっての層構成として、中心波長 λ_1 の光の感光する第1の感光層、中心波長 λ_1 の光を吸収する中間層、中心波長 λ_2 の光の感光し第1の感光層と異なる色に発色する第2の感光層、・・・、中心波長に λ_{i-1} の光を吸収する中間層、中心波長 λ_i の光の感光し第1、第2、・・・、及び第 $i-1$ 番目の感光層と異なる色に発色する第 i 番目の感光層の順に少なくとも2層以上の感光層が支持体上に積層されており、かつ、中心波長 $\lambda_1 < \lambda_2 < \dots < \lambda_i$ であることを特徴とする多色記録膜を挙げることができる。ここで、 i は2以上の整数である。

【0007】これらの記録材料は様々な用途に適用できるが、いずれもUV光、短波可視光を用いるものであって、小型、安価な赤外レーザー、緑～赤色光を用いることはできなかった。

【0008】

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、赤外レーザー光、緑～赤色レーザー光を用いて記録を行うことができ、現像液等の使用が不要で、不要な廃棄物の発生がない、完全ドライの白黒もしくはカラーの鮮明でコントラストの高い画像を形成しうる感光感熱記録材料を提供することである。

【0009】

【課題を解決するための手段】本発明の発明者等は銳意研究の結果、上記目的が、露光によりマイクロカプセル外にある乳化分散された光照射により硬化する組成物（以下、適宜、光硬化性組成物と称する）が硬化して固定化され、移動性を持った電子受容性化合物が加熱により記録材料内で移動してマイクロカプセル内の電子供与

性の無色染料を発色させ画像を形成する感光感熱記録層を、支持体の少なくとも片面上に設けたことを特徴とする感光感熱記録材料により達成される事を見いだし本発明を完成するに至った。

【0010】即ち、本発明の感光感熱記録材料は、支持体上に感光感熱記録層を設けた感光感熱記録材料において、該感光感熱記録層が、熱応答性マイクロカプセルに内包された電子供与性の無色染料と、熱応答性マイクロカプセルの外に同一分子内に電子受容部と重合性ビニルモノマー部とを有する化合物及び有機ボレート塩を含むこと、を特徴とするものである。

【0011】また、本発明の感光感熱記録材料は、支持体上に感光感熱記録層を設けた感光感熱記録材料において、該感光感熱記録層が、熱応答性マイクロカプセルに内包された電子供与性の無色染料と、熱応答性マイクロカプセルの外に電子受容性顔色剤、重合性ビニルモノマー及び有機ボレート塩を含有することを特徴とする。

【0012】また、この有機ボレート塩は、カチオン性色素の有機ボレート塩であってもよい。

【0013】本発明の作用は、光照射により硬化する組成物である同一分子内に電子受容部と重合性ビニルモノマー部とを有する化合物又は電子受容性顔色剤と重合性ビニルモノマーを含有しており、光重合開始剤としての有機ボレート系化合物が照射光に反応してラジカルを発生させ、これによって重合性ビニルモノマーが硬化して潜像を形成し、形成された潜像の特性にしたがって電子受容性の化合物が電子供与性の無色染料と反応して、コントラストの良好な画像を形成するものと推定される。

【0014】

【発明の実施の形態】以下に、本発明をさらに詳細に説明する。

【0015】本発明における電子供与性化合物、重合性モノマーを含む光硬化性組成物、電子受容性化合物については、本発明の効果を損なわない限りにおいて、公知の化合物を任意に組み合わせて用いることができる。この重合性モノマーと電子受容性化合物はこれらの機能を併せ持つ一つの化合物であってもよい。なかでも、本発明に係る記録材料の具体的な例としては、例えば、

(1) 特開平3-87827号明細書に記載されている、マイクロカプセル外に電子受容性部と重合性のビニルモノマー部を同一分子内に有する化合物と光重合開始剤を含有する光硬化性組成物を有し、且つ、マイクロカプセルに内包された電子供与性の無色染料を含有する記録層を塗設した記録材料を挙げることができる。この記録材料を露光するとマイクロカプセル外にある光硬化性組成物の露光された部位が重合して硬化し、固定化された潜像が形成され、その後、加熱すると固定化されなかった部分に存在する電子受容性化合物が記録材料内で移動してマイクロカプセル内の電子供与性の無色染料を発色させる。従って、この場合には、固定化された潜像部

分は発色せず、固定化されなかった部分のみが発色して、良好なコントラストのポジ色画像を形成することができる。

【0016】更に、同様の本発明の記録材料に係わる方法を用いてネガ画像を形成することができる。この方法の具体的な例としては、例えば、(2) 特開平4-211252号明細書中に記載されているマイクロカプセル外に電子受容性化合物と重合性のビニルモノマーと光重合開始剤を含有する光硬化性組成物とを有し、且つ、マイクロカプセルに内包された電子供与性の無色染料を含有する記録層を塗設した記録材料を挙げができる。

この記録材料は露光された部分が発色し、未露光部分は発色せずに、良好なコントラストのネガ画像を形成する。この機構は明確ではないが、露光するとマイクロカプセル外にある光硬化性組成物の露光された部位のビニルモノマーが重合されるが、この場合、共存する露光部の電子受容性化合物(顔色剤)は形成された重合体には取り込まれず、むしろビニルモノマーとの相互作用が減少し、移動可能で且つ、拡散速度が向上した状態で存在することになる。一方、未露光部の電子受容性化合物は共存するビニルモノマーにトラップされて存在する。

従って、露光部の電子受容性化合物のみが優先的に加熱により、記録材料内で移動してマイクロカプセル内の電子供与性の無色染料を発色させ、未露光部の電子受容性化合物は加熱時においてもカプセル壁を透過できず電子供与性の無色染料を発色させることはないためと考えられる。

【0017】以上述べたごとく、様々な方法を用いて、本発明の記録材料である「露光により光硬化性組成物に潜像が形成され、加熱により発色もしくは消色に関わる成分がその潜像に応じて記録材料内で移動して色画像を形成する感光感熱記録材料」を作成することができる。

これらの記録材料に用いる感光感熱層は上述の構成に限定されるものではなく、目的に応じて様々な構成をとることができる。また、本発明に用いる記録材料は単色の所謂白黒の記録材料であっても、多色の記録材料であってもよい。多色の記録材料の場合は、例えば、異なる色相に発色する電子供与性無色染料を含有するマイクロカプセルと異なる波長の光に感光する光硬化性組成物を

40 各層に含む多層の記録材料の構成を用いることができる。例えば、シアンに発色する電子供与性無色染料を含有するマイクロカプセルと波長 λ 1に感光する光硬化性組成物を含有した層を支持体上に設け、その上にマゼンタに発色する電子供与性無色染料を含有するマイクロカプセルと波長 λ 2に感光する光硬化性組成物を含有した層を設け、その上にイエローに発色する電子供与性無色染料を含有するマイクロカプセルと波長 λ 3に感光する光硬化性組成物を含有した層を設けた構成、更に各層の間に中間層を設けた構成、更にこの中間層中に該中間層の上層の感光層の感光波長域の光を吸収するフィルター

用色素を含有する構成等を用いることができる。

【0018】多色の記録材料の場合、中間層中に色素フィルターを含有する構成が特に好ましい。その構成としては、例えば、シアンに発色する電子供与性無色染料を含有するマイクロカプセルと波長λ1に感光する光硬化性組成物とを含有した層を支持体上に設け、その上に波長λ1より短波の光を吸収する化合物を含有する中間層を設け、その上にマゼンタに発色する電子供与性無色染料を含有するマイクロカプセルと波長λ2に感光する光硬化性組成物とを含有した層を設け、その上に波長λ2より短波の光を吸収する化合物を含有する中間層を設け、その上にイエローに発色する電子供与性無色染料を含有するマイクロカプセルと波長λ3に感光する光硬化性組成物とを含有した層を設け、更にその上に保護層を設けた構成がある。

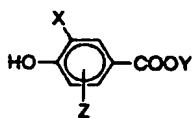
【0019】本発明に用いる主にポジ型記録材料で用いられる電子受容性でかつ重合性のビニルモノマーとしては、一分子中に電子受容性基とビニル基とを含有する化合物を用いることができる。

【0020】このような化合物としては、例えば、特開平4-226455号公報に記載の3-ハロー-4-ヒドロキシ安息香酸、特開昭63-173682号公報に記載のヒドロキシ基を有する安息香酸のメタアクリロキシエチルエステル、同様の合成法で合成できるアクリロキシエチルエステル、同59-83693号公報、同60-141587号公報、同62-99190号公報に記載のヒドロキシ基を有する安息香酸とヒドロキシメチルスチレンとのエステル、欧洲特許29323号明細書に記載のヒドロキシスチレン、特開昭62-167077号公報、同62-16708号公報に記載のハロゲン化亜鉛のN-ビニルイミダゾール錯体、同63-317558号公報に記載の顔色剤モノマー等を参考にして合成できる様々な化合物、などが挙げられる。

【0021】これらの電子受容部と重合性ビニルモノマー部とを同一分子内に有する化合物の具体例としては、下記の一般式で表される3-ハロー-4-ヒドロキシ安息香酸が好適に挙げられる。

【0022】

【化3】



【0023】この一般式において、Xは、ハロゲン原子を表し、中でも塩素原子が好ましい。Yは、重合性エチレン基を有する1価の基を表し、中でもビニル基を有するアラルキル基、アクリロイルオキシアルキル基又はメタクリロイルオキシアルキル基が好ましく、炭素数5~11のアクリロイルオキシアルキル基又は炭素数6~1

2のメタクリロイルオキシアルキル基が特に好ましい。Zは、水素原子、アルキル基又はアルコキシル基を表す。

【0024】この3-ハロー-4-ヒドロキシ安息香酸の具体例としては、3-クロロ-4-ヒドロキシ安息香酸エステルビニルフェネチルエステル、3-クロロ-4-ヒドロキシ安息香酸ビニルフェニルプロピルエステル、3-クロロ-4-ヒドロキシ安息酸-(2-アクリロイルオキシエチル)エステル、3-クロロ-4-ヒドロキ

10 シ安息酸-(2-メタクリロイルオキシエチル)エステル、3-クロロ-4-ヒドロキシ安息酸-(2-アクリロイルオキシプロピル)エステル、3-クロロ-4-ヒドロキシ安息酸-(2-メタクリロイルオキシプロピル)エステル、3-クロロ-4-ヒドロキシ安息酸-(3-アクリロイルオキシプロピル)エステル、3-クロロ-4-ヒドロキシ安息酸-(3-メタクリロイルオキシプロピル)エステル、3-クロロ-4-ヒドロキ

20 シ安息酸-(4-アクリロイルオキシチル)エステル、3-クロロ-4-ヒドロキシ安息酸-(4-メタクリロイルオキシチル)エステル、3-クロロ-4-ヒドロキシ安息酸-(5-アクリロイルオキシベンチル)エステル、3-クロロ-4-ヒドロキシ安息酸-(5-メタクリロイルオキシベンチル)エステル、3-クロロ-4-ヒドロキシ安息酸-(6-アクリロイルオキシヘキシル)エステル、3-クロロ-4-ヒドロキシ安息酸-(6-メタクリロイルオキシヘキシル)エステル、3-クロロ-4-ヒドロキシ安息酸-(8-アクリロイルオキシオクチル)エステル、3-クロロ-4-ヒドロキシ安息酸-(8-メタクリロイルオキシオクチル)エステル、などが挙げられる。

【0025】また、前記電子受容部と重合性ビニルモノマー部とを同一分子内に有する化合物の具体例として、スチレンスルホニルアミノサリチル酸、ビニルベンジルオキシタル酸、β-メタクリロキシエトキシサリチル酸亜鉛、β-アクリロキシエトキシサリチル酸亜鉛、ビニロキシエチルオキシ安息香酸、β-メタクリロキシエチルオルセリネート、β-アクリロキシエチルオルセリネート、β-メタクリロキシエトキシフェノール、β-アクリロキシエトキシフェノール、β-メタクリロキシエチル-β-レゾルシネート、β-アクリロキシエチル-β-レゾルシネート、ヒドロキシスチレンスルホン酸-N-エチルアミド、β-メタクリロキシプロピル-β-ヒドロキシベンゾエート、β-アクリロキシプロピル-β-ヒドロキシベンゾエート、メタクリロキシメチルフェノール、アクリロキシメチルフェノール、メタクリルアミドプロパンスルホン酸、アクリルアミドプロパンスルホン酸、β-メタクリロキシエトキシージヒドロキシベンゼン、β-アクリロキシエトキシージヒドロキ

ベンゼン、 γ -スチレンスルホニルオキシ- β -メタクリロキシプロパンカルボン酸、 γ -アクリロキシプロピル- α -ヒドロキシエチルオキシサリチル酸、 β -ヒドロキシエトキニルフェノール、 β -メタクリロキシエチル- p -ヒドロキシシンナメート、 β -アクリロキシエチル- p -ヒドロキシシンナメート、3, 5ジスチレンスルホン酸アミドフェノール、メタクリロキシエトキシフタル酸、アクリロキシエトキシフタル酸、メタクリル酸、アクリル酸、メタクリロキシエトキシヒドロキシナフトエ酸、アクリロキシエトキシヒドロキシナフトエ酸、3- β -ヒドロキシエトキシフェノール、 β -メタクリロキシエチル- p -ヒドロキシベンゾエート、 β -アクリロキシエチル- p -ヒドロキシベンゾエート、 β' -メタクリロキシエチル- β -レゾルシネット、 β -メタクリロキシエチルオキシカルボニルヒドロキシ安息香酸、 β -アクリロキシエチルオキシカルボニルヒドロキシ安息香酸、N, N'-ジ- β -メタクリロキシエチルアミノサリチル酸、N, N'-ジ- β -アクリロキシエチルアミノサリチル酸、N, N'-ジ- β -メタクリロキシエチルアミノスルホニルサリチル酸、N, N'-ジ- β -アクリロキシエチルアミノスルホニルサリチル酸、これらの金属塩（例えば亜鉛塩など）、なども好適に挙げられる。

【0026】本発明の記録材料に好適に用いられる光重合開始剤としては、前記のビニルモノマーの光重合を開始し得る化合物であって、緑色、赤色乃至赤外吸収色素と併用したときに、該波長領域に感度を有し、光照射によりラジカルを発生するとされる（特開昭62-143044号）有機ボレート塩化合物又はカチオン性色素の有機ボレート塩を挙げることができる。

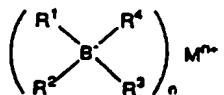
【0027】本発明の記録材料においては、その記録層が有機ボレート塩系の化合物を含有しており、この有機ボレート塩が照射されたレーザー光に基づき、ラジカルを発生し、このラジカルが光照射により硬化する組成物中に含有される重合性モノマー重合を開始させ、形成された重合体が潜像となる。

【0028】次に、本発明の記録材料に用いられる有機ボレート塩について説明する。本発明の記録材料において用いられる化合物は有機ボレート塩系化合物であり、好ましくは、下記一般式（1）で表される有機ボレート塩である。この化合物は好ましくは分光増感色素と組み合わせて用いられる。

【0029】

【化4】

一般式（1）



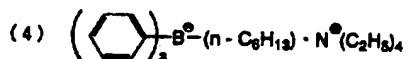
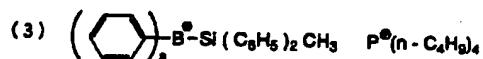
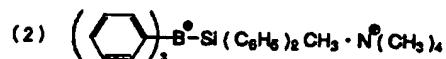
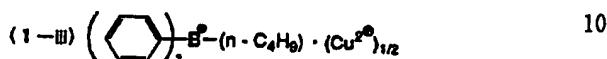
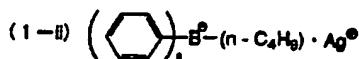
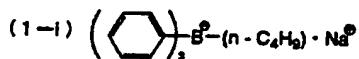
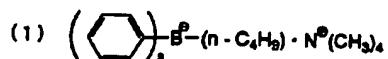
【0030】ここで、Mは、アルカリ金属原子、第4級アンモニウム、ビリジニウム、キノリニウム、ジアソニウム、モルホリニウム、テトラゾリウム、アクリジニウム、ホスホニウム、スルホニウム、オキソスルホニウム、硫黄、酸素、炭素、ハロゲニウム、Cu、Ag、Hg、Pd、Fe、Co、Sn、Mo、Cr、Ni、As、Seを、nは1~6の整数を表し、R¹、R²、R³およびR⁴は同じでも異なっていてもよく、ハロゲン原子、置換または未置換のアルキル基、置換または未置換のアリール基、置換または未置換のアラルキル基、置換または未置換のアルカリール基、置換または未置換のアルケニル基、置換または未置換のアルキニル基、置換または未置換のアリサイクリック基、置換または未置換の複素環基、置換または未置換のアリル基、置換または未置換のシリル基から選ばれる基であり、R¹、R²、R³およびR⁴は、その2個以上の基が結合して環状構造を形成してもよい。

【0031】ボレートアニオンの好適な例としては、例えば、テトラメチルボレート、テトラエチルボレート、20 テトラブチルボレート、トリイソブチルメチルボレート、ジ-n-ブチル-ジ-t-ブチルボレート、テトラ-n-ブチルボレート、テラフェニルボレート、テトラ-p-クロロフェニルボレート、テトラ-m-クロロフェニルボレート、トリ-m-クロロフェニル-n-ヘキシルボレート、トリフェニルメチルボレート、トリフェニルエチルボレート、トリフェニルプロピルボレート、トリフェニル-n-ブチルボレート、トリメシチルブチルボレート、トリトリルイソプロピルボレート、トリフェニルベンジルボレート、テラフェニルボレート、テトラベンジルボレート、トリフェニルフェネチルボレート、トリフェニル-p-クロロベンジルボレート、トリフェニルエテニルブチルボレート、ジ(α-ナフチル)-ジブロピルボレート、トリフェニルシリルトリフェニルボレート、トリトリルシリルトリフェニルボレート、トリ-n-ブチル(ジメチルフェニルシリル)ボレート等が挙げられる。

【0032】本発明の一般式（1）で表される有機ボレート塩の具体例を以下に挙げる。但し、本発明の効果は以下の化合物に限定されるものではない。

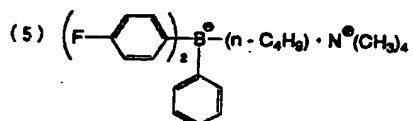
40 【0033】

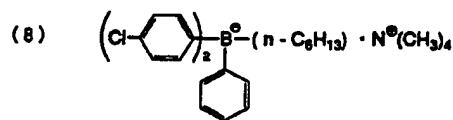
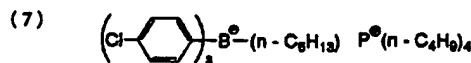
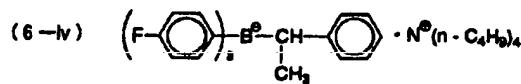
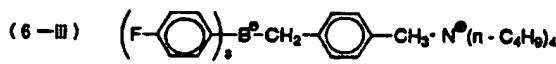
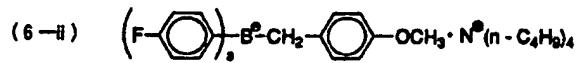
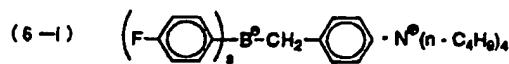
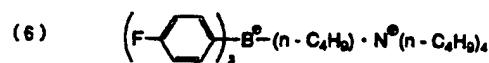
【化5】

[0034]
[化6]

10

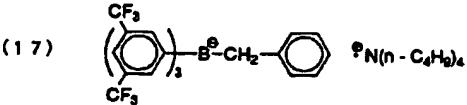
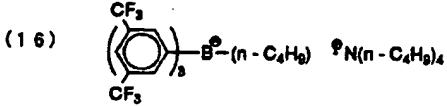
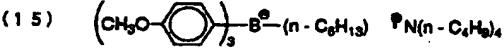
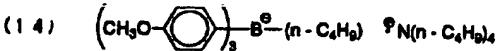
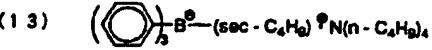
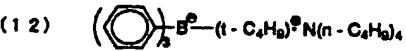
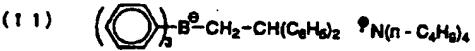
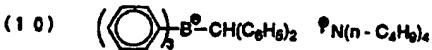
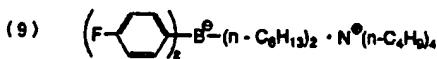
20





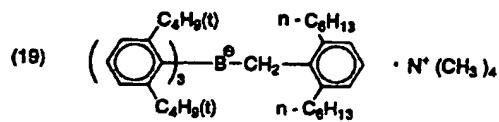
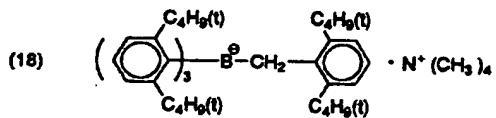
【0035】

【化7】



【0036】

【化8】



【0037】また、本発明における有機ボレート塩は緑色～赤色域及び赤外吸收色素と併用されることが、レーザーの吸収効率を高めるという観点から、好ましい。

【0038】本発明において、所望により前記有機ボレート塩と併用される最大吸収波長を500～1100nmの波長領域に有する赤外吸收色素としては、カチオン

30 性色素が挙げられ、カチオン性のメチル染料、ポリメチル染料、トリアリールメタン、インドリン、アジン、キサンテン、オキサジンおよびアクリジン染料から選ばれた染料であることが好ましい。

【0039】また、さらに該カチオン性色素が、カチオン性のシアニン、ヘミシアニン、ローダミンおよびアザメチル色素より選ばれた染料であることが好ましい。

【0040】本発明に用いることのできるカチオン性色素(分光増感色素)としては、500nm以上の波長領域、好ましくは500～1100nmの波長領域に吸収

40 ピークを有する有機カチオン性色素なら何れも好ましく用いることができる。

【0041】本発明で用い得る有機カチオン性色素としては、例えば、カチオン性メチル色素、カチオン性カルボニウム色素、カチオン性キノンイミン色素、カチオン性インドリン色素、カチオン性スチリル色素が挙げられ、さらに、カチオン性のメチル色素としては、好ましくはポリメチル色素、シアニン色素、アゾメチル色素、更に好ましくはシアニン、カルボシアニン、ジカルボシアニン、トリカルボシアニン、ヘミシアニン等が、カチオン性のカルボニウム色素としては、好ましくはトリア

リールメタン色素、キサンテン色素、アリクジン色素、更に好ましくはローダミン等が、カチオン性のキノンイミン色素としては、好ましくはアジン色素、オキサジン色素、チアジン色素、キノリン色素、チアゾール色素等から選ばれた色素が挙げられ、これらは一種又は二種以上を組み合わせて用いることができる。

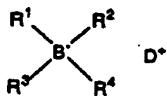
【0042】これらの500nm以上の波長領域に吸収ピークを有する有機カチオン性色素化合物としては多くのものが知られている。例えば、「機能性色素の化学」1981年、CMC出版社、393頁～416頁や「色材」、60[4]212-224(1987)等に記載の色素を参照することができる。

【0043】次に、本発明の記録材料に光重合開始剤として好適に用いられる他の有機ボレート塩であるカチオン性色素の有機ボレート塩について説明する。本発明に係わるカチオン性色素の有機ボレート塩は、好ましくは、下記一般式(2)で表される化合物である。

【0044】

【化9】

一般式(2)



【0045】ここで、 D^+ はカチオン性色素を表し、 R^1 、 R^2 、 R^3 および R^4 は同じでも異なっていてもよく、ハロゲン原子、置換または未置換のアルキル基、置換または未置換のアリール基、置換または未置換のアラルキル基、置換または未置換のアルカリール基、置換または未置換のアルケニル基、置換または未置換のアルキニル基、置換または未置換のアリサイクリック基、置換または未置換の複素環基、置換または未置換のアリル基、置換または未置換のシリル基から選ばれる基であり、 R^1 、 R^2 、 R^3 および R^4 は、その2個以上の基が結合して環状構造を形成していてもよい。

【0046】 D^+ で表されるカチオン性色素としては、カチオン性のメチル色素、ポリメチル色素、トリアリールメタン、インドリン、アジン、キサンテン、オキサジンおよびアクリジン色素から選ばれた色素であることが

好ましい。

【0047】また、さらに該カチオン性色素が、カチオン性のシアニン、ヘミシアニン、ローダミンおよびアザメチル色素より選ばれた染料であることが好ましい。

【0048】前記一般式(2)で表される有機カチオン性色素の有機ボレート塩は有機カチオン性色素と有機ホウ素化合物アニオンとを用い、欧州特許第223,587A1号に記載の方法を参考にして得ることができる。

【0049】本発明に用いることのできる一般式(2)

10 中の D^+ で表されるカチオン性色素(分光増感色素)としては、500nm以上の波長領域、好ましくは550～1100nmの波長領域に吸収ピークを有する有機カチオン性色素なら何れも好ましく用いることができる。

【0050】本発明で用い得る有機カチオン性色素としては、例えば、カチオン性メチル色素、カチオン性カルボニウム色素、カチオン性キノンイミン色素、カチオン性インドリン色素、カチオン性スチリル色素が挙げられ、さらに、カチオン性のメチル色素としては、好ましくはポリメチル色素、シアニン色素、アゾメチル色素、

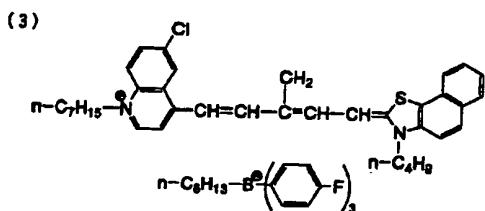
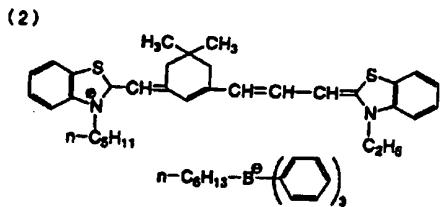
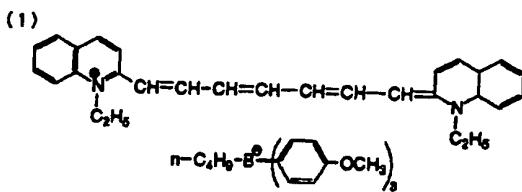
20 更に好ましくはシアニン、カルボシアニン、ジカルボシアニン、トリカルボシアニン、ヘミシアニン等が、カチオン性のカルボニウム色素としては、好ましくはトリアリールメタン色素、キサンテン色素、アリクジン色素、更に好ましくはローダミン等が、カチオン性のキノンイミン色素としては、好ましくはアジン色素、オキサジン色素、チアジン色素、キノリン色素、チアゾール色素等から選ばれた色素が挙げられ、これらは一種又は二種以上を組み合わせて用いることができる。

【0051】これらの500nm以上の波長領域に吸収ピークを有する有機カチオン性色素化合物としては多くのものが知られている。例えば、「機能性色素の化学」1981年、CMC出版社、393頁～416頁や「色材」、60[4]212-224(1987)等に記載の色素を参照することができる。

【0052】本発明の一般式(2)で表される有機カチオン性色素化合物の有機硼素化合物アニオン塩(有機ボレート塩)の具体例を以下に挙げる。但し、本発明の効果は以下の化合物に限定されるものではない。

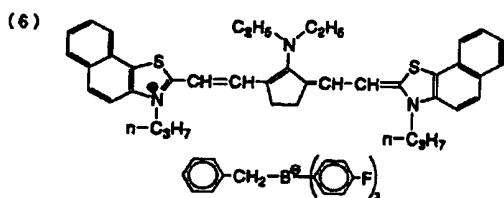
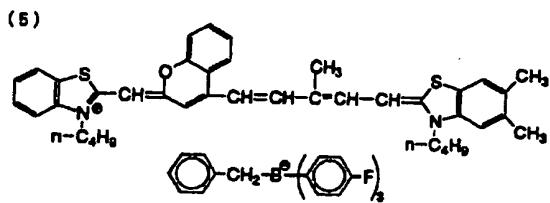
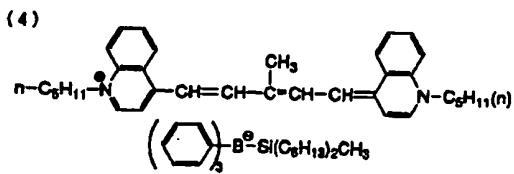
【0053】

【化10】



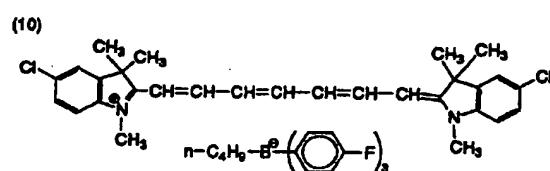
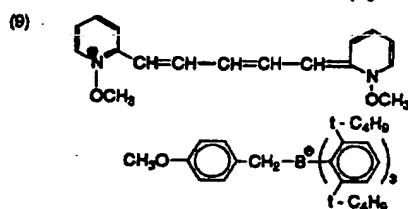
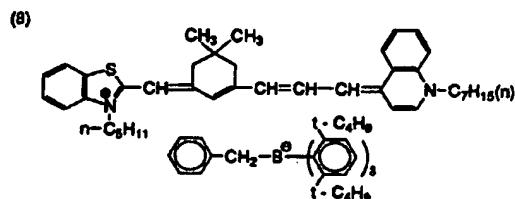
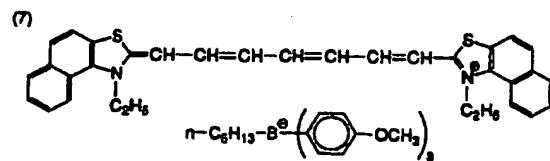
【0054】

【化11】



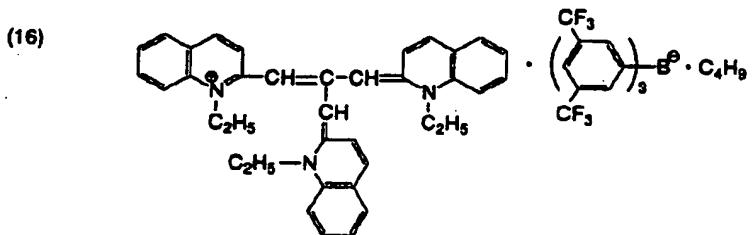
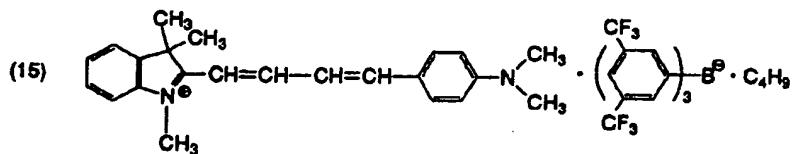
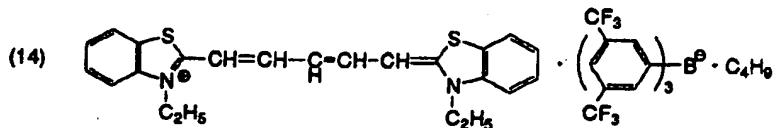
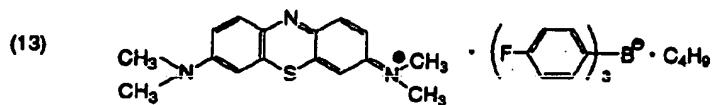
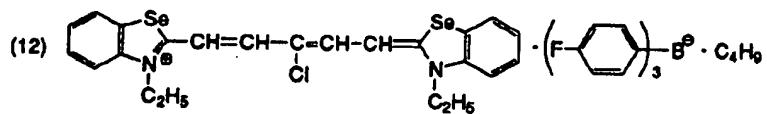
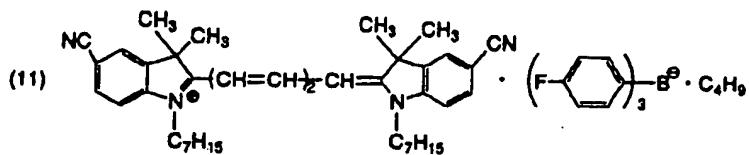
【0055】

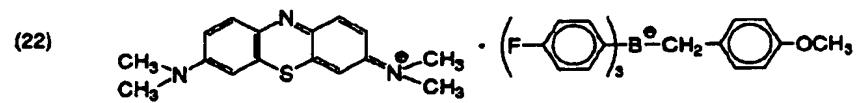
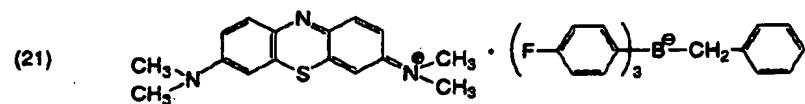
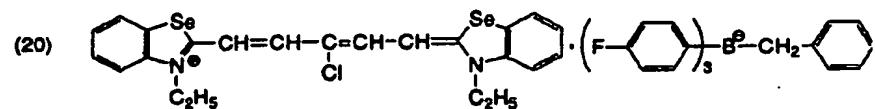
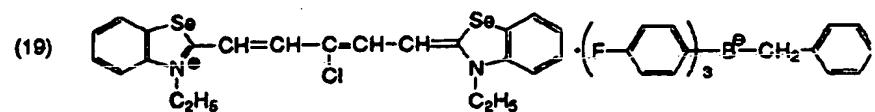
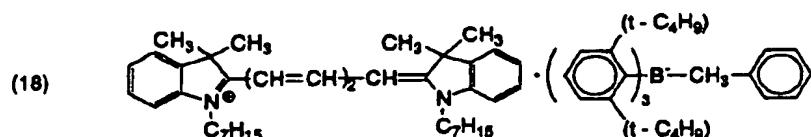
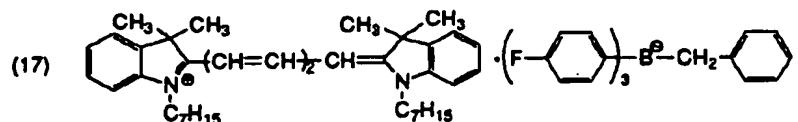
【化12】



[0056]

[化13]

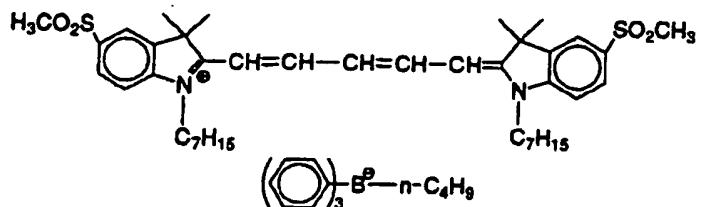




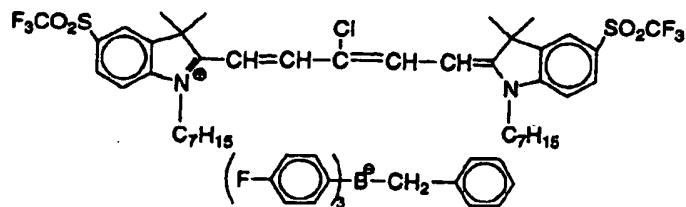
【0058】

【化15】

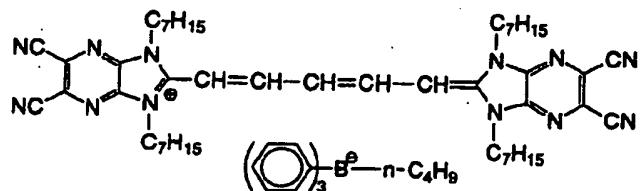
(23)



(24)



(25)



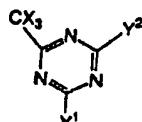
〔0059〕光重合開始剤の含有量は、光硬化性組成物の全重量基準で、好ましくは0.01～20重量%、そしてより好ましくは0.2～15重量%であり、最も好ましい含有量は1～10重量%である。0.01重量%未満では感度が不足し、10重量%を越えると感度の増加は期待できない。

【0060】また、さらに本発明においては、分光増感色素や前記有機ボレート塩と共に、下記一般式(3)、一般式(4)で表される、分子内に活性ハロゲン基を有する化合物の如き助剤を適宜、併用することができる。

[0061]

[化16]

一九三〇 (3)



【0062】前記一般式(3)中、Xはハロゲン原子を表す。Y¹は- CX_3 、- NH_2 、- NHR 、- N

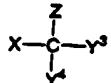
R_2 、-ORを表す。ここで、Rはアルキル基、置換アルキル基、アリール基、置換アリール基を表す。また、

Y² は -CX₃、アルキル基、置換アルキル基、アリール基、置換アリール基、置換アルケニル基を表す。置換基は、一般式 (3) 自身であっても良い。

【0063】

【化17】

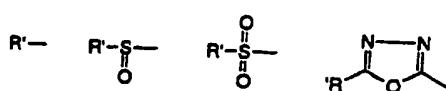
—197 (4)



【0064】前記一般式(4)中、Xはハロゲン原子を表す。 Y^3 、 Y^4 は同じでも異なっても良く、水素原子又はハロゲン原子を表す。また、乙は下記式で示す基を表す。

[0065]

[化18]



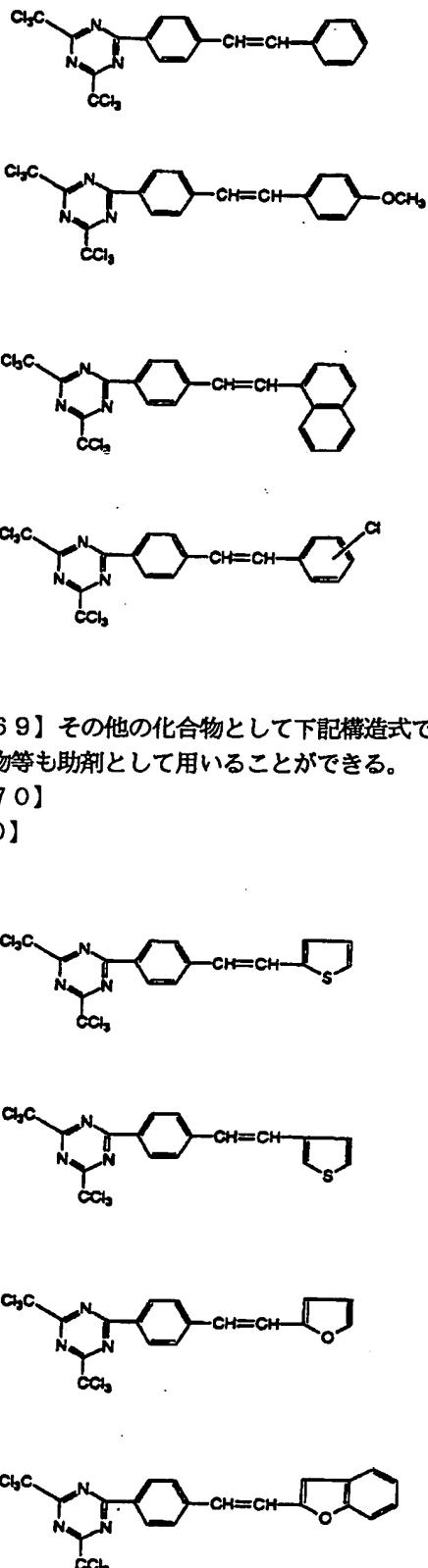
【0066】ここで、R' は水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、置換アルキル基、アリール基、置換アリール基。

ル基、置換アルケニル基、複素環基、置換複素環基を表す。

【0067】前記一般式(3)で表される化合物としては、若林ら著、ブリティン オブケミカル ソサエティ ジャパン (Bull, Chem, Soc, Japan) 42巻、2924頁(1969年)記載の化合物、具体的には、例えば、2-フェニル-4, 6-ビス(トリクロルメチル)-S-トリアジン、2-(p-クロルフェニル)-4, 6-ビス(トリクロルメチル)-S-トリアジン、2-(p-トリル)-4, 6-ビス(トリクロルメチル)-S-トリアジン、2-(p-メトキシフェニル)-4, 6-ビス(トリクロルメチル)-S-トリアジン、2-(2', 4'-ジクロルフェニル)-4, 6-ビス(トリクロルメチル)-S-トリアジン、2, 4, 6-トリス(トリクロルメチル)-S-トリアジン、2-メチル-4, 6-ビス(トリクロルメチル)-S-トリアジン、2-n-ノニル-4, 6-ビス(トリクロルメチル)-S-トリアジン、2-(α , α , β -トリクロロエチル)4, 6-ビス(トリクロルメチル)-S-トリアジン等が挙げられる。その他、英國特許138849 202号明細書記載の化合物、例えば、2-スチリル-4, 6-ビス(トリクロルメチル)-S-トリアジン、2-(p-メチルスチリル)-4, 6-ビス(トリクロルメチル)-S-トリアジン、2-(p-メトキシスチリル)-4, 6-ビス(トリクロルメチル)-S-トリアジン、2-(p-メトキシスチリル)-4-アミノ-6-トリクロルメチル-S-トリアジン等、特開昭53-133428号明細書記載の化合物、たとえば、2-(4-メトキシナフト-1-イル)-4, 6-ビス(トリクロルメチル)-S-トリアジン、2-(4-エトキシナフト-1-イル)-4, 6-ビス(トリクロルメチル)-S-トリアジン、2-[4-(2-エトキシエチル)-ナフト-1-イル]-4, 6-ビス(トリクロルメチル)-S-トリアジン、2-(4, 7-ジメトキシナフト-1-イル)-4, 6-ビス(トリクロルメチル)-S-トリアジン、2-(アセナフト-5-イル)-4, 6-ビス(トリクロルメチル)-S-トリアジン等、獨国特許3337024号明細書記載の化合物、例えば、下記構造式で表される化合物等を挙げることができる。

【0068】

【化19】



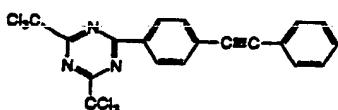
ジャーナルオブ オーガニック ケミストリイ (J. Org. Chem.) 29巻 1527頁 (1964年) 記載の化合物、例えば、2-メチル-4, 6-ビス (トリブロムメチル) -S-トリアジン、2, 4, 6-トリス (トリブロムメチル) -S-トリアジン、2, 4, 6-トリス (ジブロムメチル) -S-トリアジン、2-アミノ-4-メチル-6-トリブロムメチル-S-トリアジン、2-メトキシ-4-メチル-6-トリクロルメチル-S-トリアジン等を挙げることができる。

【0072】さらに特願昭60-198868号明細書 10

記載の化合物、例えば、下記構造式で表される化合物等を挙げることができる。

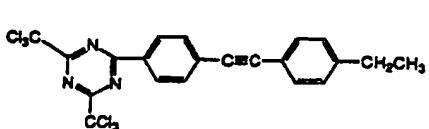
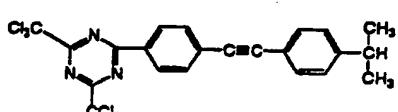
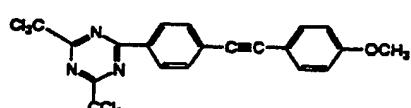
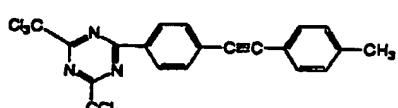
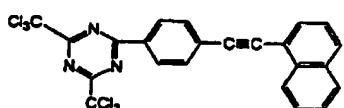
【0073】

【化21】



【0074】

【化22】



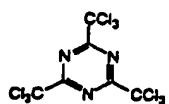
【0075】本発明の記録材料に助剤として前記一般式 (3) で表される化合物を用いる場合、Y¹ が-CX₃ である化合物を用いた場合が特に好ましい。

【0076】本発明の助剤として用いられる一般式 (3) の化合物は当業者に公知の方法で合成することができる。具体 50

的にはブリティン オブ ケミカル ソサエティ ジャパン (Bull. Chem. Soc. Jpn.) 42巻 2924頁 (1969年) を参考にして、例えば、下記構造の化合物を得ることができる。

【0077】

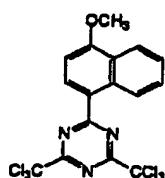
【化23】



【0078】また、DE 2718259号 (願番) の記載を参照して、例えば、下記構造の化合物を得ることができる。

【0079】

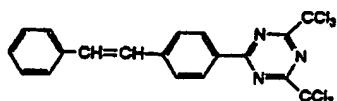
【化24】



【0080】さらに米国特許4619998号を参考にして、例えば、下記構造の化合物を得ることができる。

【0081】

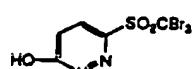
【化25】



30 【0082】を得ることができる。また、本発明において、分光増感色素の助剤として用いられる活性ハロゲン基を有する前記一般式 (4) で表される化合物としては、特公昭51-8330号明細書記載の化合物、具体的には、例えば、四塩化炭素、四臭化炭素、ヨードホルム、p-ニトロ- α -, α -, α -トリブロモアセトフェノン、 ω -, ω -, ω -トリブロモキナルジン、トリブロモメチルフェニルスルホン、トリクロロメチルフェニルスルホン等を挙げることができる。また特公昭49-12180号明細書記載の化合物、例えば、下記構造の化合物を挙げることができ、

【0083】

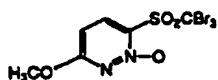
【化26】



【0084】

【化27】

35

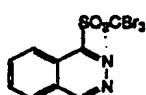


36

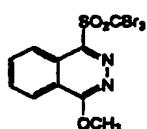
【0087】以下に本発明に好ましく用いることのできる活性ハロゲン基を有する化合物の例を挙げる。いうまでもなく、本発明はこれらの化合物に限定されるものではない。

【0088】

【化29】



10

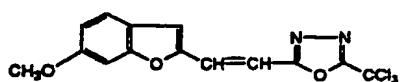
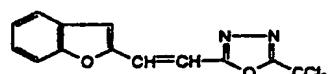


【0085】さらに、特開昭60-138539号明細書記載の化合物、例えば、下記構造の化合物を挙げることができる。

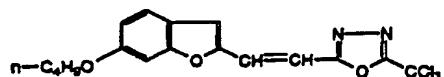
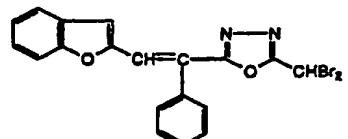
【0086】

20

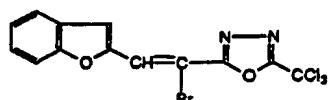
【化28】

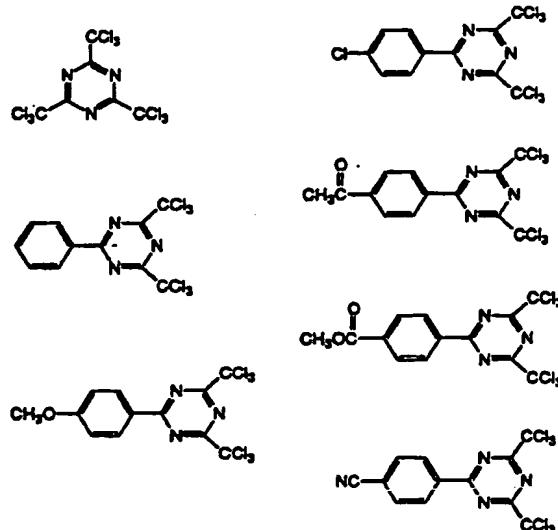


30



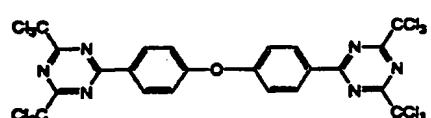
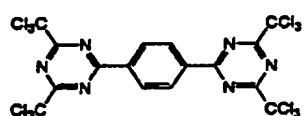
40





【0089】

【化30】

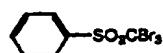


の化合物である。具体的には、例えばN-フェニルグルシン、トリメチルバルビツール酸、N, N-ジメチル-2, 6-ジイソプロピルアニリン、N, N, N-2, 4, 6-ペンタメチルアニリン等である。また、以下に示すようなチオール類、チオケトン類、ロフインダイマー化合物、ヨードニウム塩類、スルホニウム塩類、アジニウム塩類、有機過酸化物等も助剤として有用である。

【0093】チオール類としては、

【0094】

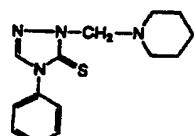
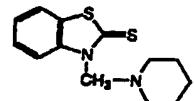
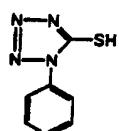
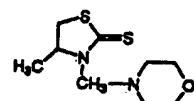
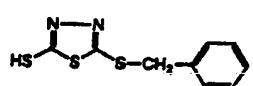
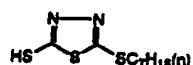
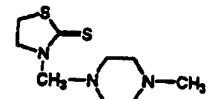
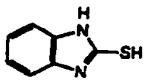
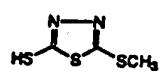
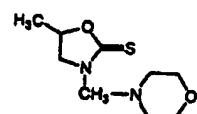
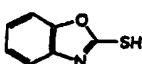
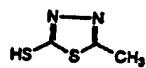
【化31】



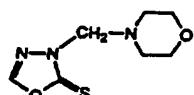
【0090】また、分光増感色素1モルに対し、一般式(3)又は(4)で示される化合物は、0.01~20モル、好ましくは0.1~10モル添加することが好ましい。

【0091】本発明の記録材料は、高感度かつ赤外光に感度を有するが、更に潜像形成を促進するための助剤として、還元剤、例えば酸素除去剤(oxygen scavenger)及び活性水素ドナーの連鎖移動剤、他の化合物を併用することもできる。

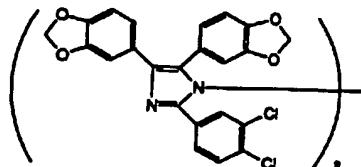
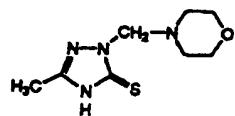
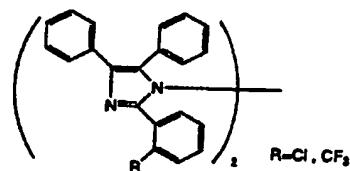
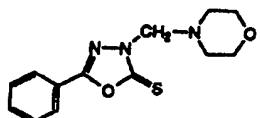
【0092】本発明の記録材料に、潜像形成を促進するための助剤として有用であることの見いだされている酸素除去剤は、ホスфин、ホスホネット、ホスファイト、第1錫塩及び、酸素により容易に酸化されるその他



【0095】チオケトン類としては、
【0096】
【化32】

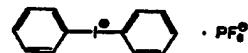


【0098】ロフインダイマー化合物としては、
【0099】
【化34】

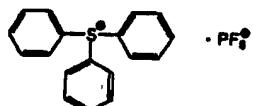


【0097】
【化33】

【0100】ヨードニウム塩類としては、
【0101】
【化35】

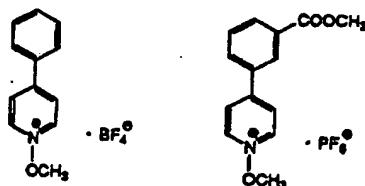


【0102】スルホニウム塩類としては、
【0103】
【化36】



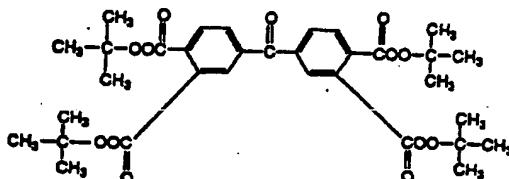
【0104】アジニウム塩類としては、
【0105】
【化37】

*



【0106】有機過酸化物としては、
【0107】

*



【0108】等を用いることができる。また、本発明に用いるネガの記録材料の光硬化性組成物には電子受容性化合物を用いることが好ましい。また、ポジの記録材料中の光硬化性組成物中には必要に応じてこの電子受容性化合物を添加することができ、この添加により発色濃度が向上する。電子受容性化合物としては、フェノール誘導体、サリチル酸誘導体、芳香族カルボン酸の金属塩、酸性白土、ペントナイト、ノボラック樹脂、金属処理ノボラック樹脂、金属錯体などが挙げられる。これらの例は特公昭40-9309号、特公昭45-14039号、特開昭52-140483号、特開昭48-51510号、特開昭57-210886号、特開昭58-87089号、特開昭59-11286号、特開昭60-176795号、特開昭61-95988号等に記載されている。これらの一部を例示すれば、フェノール性化合物としては、2, 2' -ビス(4-ヒドロキシフェニル)プロパン、4-tert-ブチルフェノール、4-フェニルフェノール、4-ヒドロキシジフェノキシド、1, 1' -ビス(3-クロロ-4-ヒドロキシフェニル)シクロヘキサン、1, 1' -ビス(4-ヒドロキシフェニル)シクロヘキサン、1, 1' -ビス(3-クロロ-4-ヒドロキシフェニル)-2-エチルブタン、4, 4' -sec-イソオクチリデンジフェノール、4, 4' -sec-ブチリデンジフェノール、4-tert-オクチルフェノール、4-p-メチルフェニルフェノール、4, 4' -メチルシクロヘキシリデンフェノール、4, 4' -イソペンチリデンフェノール、p-ヒドロキシ安息香酸ベンジル等がある。サリチル酸誘導体としては4-ペンタデシルサリチル酸、3, 5-ジ(α-メチルベンジル)サリチル酸、3, 5-ジ(tert-オクチル)サリチル酸、5-オクタデシルサリチル酸、5-α-(p-α-メチルベンジルフェニル)エチルサリチル

酸、3-α-メチルベンジル-5-tert-オクチルサリチル酸、5-テトラデシルサリチル酸、4-ヘキシルオキシサリチル酸、4-シクロヘキシリオキシサリチル酸、4-デシルオキシサリチル酸、4-ドデシルオキシサリチル酸、4-ペントデシルオキシサリチル酸等、及びこれらの亜鉛、アルミニウム、カルシウム、銅、鉛塩がある。これらの電子受容性化合物を併用する場合は電子供与性無色染料の5-100重量%使用することが好ましい。

【0109】本発明に用いるネガ記録材料の光硬化性組成物には分子内に少なくとも1個のビニル基を有するモノマーを使用する事が出来る。例えばアクリル酸及びその塩、アクリル酸エステル類、アクリルアミド類；メタクリル酸及びその塩、メタクリル酸エステル類、メタクアクリルアミド類；無水マレイン酸、マレイン酸エステル類；イタコン酸、イタコン酸エステル類；スチレン類；ビニルエーテル類；ビニルエステル類；N-ビニル複素環類；アリールエーテル類；アリールエステル類等を用いることができる。これらの中で特に分子内に複数のビニル基を有するモノマーが好ましく、例えば、トリメチロールプロパンやペンタエリスリトール等のような多価アルコール類のアクリル酸エステルやメタクリル酸エステル；レゾルシノール、ビロガロール、フロログルシノール等の多価フェノール類やビスフェノール類のアクリル酸エステルやメタクリル酸エステル；およびアクリレートまたはメタクリレート末端エポキシ樹脂、アクリレートまたはメタクリレート末端ポリエステル等がある。特に好ましい化合物の具体例としては、例えばエチレングリコールジアクリレート、エチレングリコールジメタクリレート、トリメチロールプロパンアクリレート、ペンタエリスリトールテトラアクリレート、ジペンタエリスリトールヒドロキシペンタアクリレート、ヘキサン

ジオールー1, 6-ジメタクリレートおよびジエチレングリコールジメタクリレート等である。多機能モノマーの分子量については、約100～約5000が好ましく、より好ましくは、約300～約2000である。

【0110】これらの化合物の他に、光架橋性組成物として例えばポリケイ皮酸ビニル、ポリシンナミリデン酢酸ビニル、 α -フェニルマレイミド基をもつ光硬化性組成物等を添加することができる。また、これらの光架橋性組成物を光硬化性成分として用いてもよい。

【0111】更に、これらの化合物の他に、光硬化性組成物の中には熱重合禁止剤を必要に応じて添加する事ができる。熱重合禁止剤は、光硬化性組成物の熱的な重合や経時的な重合を防止するために添加するもので、これにより光硬化性組成物の調製時や保存時の化学的な安定性を高めることができる。熱重合禁止剤の例として、p-メトキシフェノール、ハイドロキノン、t-ブチルカテコール、ピロガロール、2-ヒドロキシベンゾフェノン、4-メトキシ-2-ヒドロキシベンゾフェノン、塩化第一銅、フェノチアジン、クロラニル、ナフチルアミン、 β -ナフトール、2, 6-ジ-t-ブチル-p-クレゾール、ニトロベンゼン、ジニトロベンゼン、ピクリン酸、p-トルイジン等が挙げられる。熱重合禁止剤の好ましい添加量は、光硬化性組成物の全重量基準で0.001～5重量%であり、より好ましくは、0.01～1重量%である。0.001重量%未満では熱安定性が劣り、5重量%を越えると感度が低下する。

【0112】本発明の記録材料の光硬化性組成物は、乳化分散して感光感熱層の中に含有される。このとき、光硬化性組成物の中に含まれる各素材を溶解する溶媒としては、天然油もしくは合成油を用いることができる。これらの溶媒の例としては、綿実油、灯油、脂肪族ケトン、脂肪族エステル、パラフィン、ナフテン油、アルキル化ビフェニル、アルキル化ターフエニル、塩素化パラフィン、アルキル化ナフタレン及び1-フェニル-1-キシリルエタン、1-フェニル-1-p-エチルフェニルエタン、1, 1'-ジトリルエタン等のごときジアリールエタン。フタル酸アルキルエステル（ジブチルフタレート、ジオクチルフタレート、ジシクロヘキシルフタレート等）、燐酸エステル（ジフェニルホスフェート、トリフェニルホスフェート、トリクレジルホスフェート、ジオクチルブチルホスフェート等）クエン酸エステル（例えばアセチルクエン酸トリブチル）、安息香酸エステル（例えば安息香酸オクチル）、アルキルアミド（例えばジエチルラウリルアミド）、トリメシン酸エステル（例えばトリメシン酸トリブチル）、酢酸エステル（酢酸エチル、酢酸プロピル、酢酸iso-ブロピル、酢酸ブチル、酢酸tert-ブチル、酢酸s-ブチル等）、プロピオン酸エステル（例えばプロピオン酸エステル）、醋酸（イソ醋酸）エステル（例えば醋酸メチル）、アクリル酸（メタクリル酸）エステル（例えばア

クリル酸メチル）、アルキルハライド（メチレンクロライド、四塩化炭素等）、三級ブチルアルコール、チメルイソブチルケトン、 β -エトキシエチルアセテート、メチルセロソルブアセテート、シクロヘキサン等がある。これらのうち、脂肪族エステル類、アルキルハライド類が好ましく、特に水への溶解度が10体積%以下のものがより好ましい。これらの溶媒は、重合性の電子受容性化合物に対して1～500重量部の割合で用いるのが好ましい。

10 【0113】本発明の光硬化性組成物の乳化分散に用いることのできる水溶性高分子としては、25℃の水に対して5重量%以上溶解する化合物が好ましく、具体的には、ゼラチン、ゼラチン誘導体、アルブミン、カゼイン等の蛋白質、メチルセルロース、カルボキシメチルセルロース等のセルロース誘導体、アルギン酸ソーダ、デンプン類（変成デンプンを含む）等の糖誘導体、アラビアゴムやポリビニルアルコール、スチレン-無水マレイン酸共重合体加水分解物、カルボキシ変成ポリビニルアルコール、ポリアクリルアミド、酢酸ビニル-ポリアクリル酸共重合体のの鹼化物、ポリスチレンスルホン酸塩の合成高分子が挙げられる。これらの中ではゼラチン及びポリビニルアルコールが好ましい。

20 【0114】本発明の記録材料に係わる電子供与性無色染料は従来より公知のトリフェニルメタンフタリド系化合物、フルオラン系化合物、フェノチアジン系化合物、インドリルフタリド系化合物、ロイコオーラミン系化合物、ローダミンラクタム系化合物、トリフェニルメタン系化合物、トリアゼン系化合物、スピロビラン系化合物、フルオレン系化合物など各種の化合物を使用できる。フタリド類の具体例は米国再発行特許明細書第23, 024号、米国特許明細書第3, 491, 111号、同第3, 491, 112号、同第3, 491, 116号および同第3, 509, 174号、フルオラン類の具体例は米国特許明細書第3, 624, 107号、同第3, 627, 787号、同第3, 641, 011号、同第3, 462, 828号、同第3, 681, 390号、同第3, 920, 510号、同第3959, 571号、スピロジビラン類の具体例は米国特許明細書第3, 971, 808号、ビリジン系およびピラジン系化合物類は米国特許明細書第3, 775, 424号、同第3, 853, 869号、同第4, 246, 318号、フルオレン系化合物の具体例は特願昭61-240989号等に記載されている。

40 【0115】これらの一部を開示すれば、トリアリールメタン系化合物としては、3, 3-ビス（p-ジメチルアミノフェニル）-6-ジメチルアミノフタリド、3, 3-ビス（p-ジメチルアミノフェニル）フタリド、3-（p-ジメチルアミノフェニル）-3-（1, 3-ジメチルインドール-3-イル）フタリド、3-（p-ジメチルアミノフェニル）-3-（2-メチルインドール

—3—イル) フタリド、等があり、ジフェニルメタン系化合物としては、4, 4'—ビスージメチルアミノベンズヒドリンベンジルエーテル、N—ハロフェニル—ロイコオーラミン、N—2, 4, 5—トリクロロフェニルロイコオーラミン等があり、キサンテン系化合物としては、ローダミン—B—アニリノラクタム、ローダミン—(p—ニトリノ) ラクタム、2—(ジベンジルアミノ) フルオラン、2—アニリノ—3—メチル—6—ジエチルアミノフルオラン、2—アニリノ—3—メチル—6—ジブチルアミノフルオラン、2—アニリノ—3—メチル—6—N—エチル—N—イソアミルアミノフルオラン、2—アニリノ—3—メチル—6—N—メチル—N—シクロヘキシルアミノフルオラン、2—アニリノ—3—クロル—6—ジエチルアミノフルオラン、2—アニリノ—3—メチル—6—N—エチル—N—イソブチルアミノフルオラン、2—アニリノ—6—ジブチルアミノフルオラン、2—アニリノ—3—メチル—6—N—メチル—N—テトラヒドロフルフリルアミノフルオラン、2—アニリノ—3—メチル—6—ビペリジノアミノフルオラン、2—(o—クロロアニリノ)—6—ジエチルアミノフルオラン、2—(3, 4—ジクロロアニリノ)—6—ジエチルアミノフルオラン、等があり、チアジン系化合物としては、ベンゾイルロイコメチレンブルー、p—ニトロベンジルロイコメチレンブルー等があり、スピロ系化合物としては3—メチルースピロージナフトビラン、3—エチルースピロージナフトビラン3, 3'—ジクロロースピロージナフトビラン、3—ベンジルスピロージナフトビラン、3—メチル—ナフト—(3—メトキシ—ベンゾ)スピロビラン、3—ブロビルースピロージベンゾビラン等がある。特に、フルカラー記録材料に用いる場合、シアン、マゼンタ、イエロー用の電子供与性無色染料としては米国特許第4, 800, 149号等を、イエロー発色タイプとしては米国特許第4, 800, 148号等を、シアン発色タイプとしては特開平63—53542号等を参考にできる。

【0116】本発明の記録材料の電子供与性無色染料のマイクロカプセル化は当業界公知の方法を用いる事ができる。例えば米国特許第2800457号、同28000458号に見られるような親水性壁形成材料のコアセルペーションを利用した方法、米国特許第3287154号、英国特許第990443号、特公昭38—19574号、同42—446号、同42—771号に見られるような界面重合法、米国特許第3418250号、同3660304号に見られるポリマーの析出による方法、米国特許第3796669号に見られるイソシアネートポリオール壁材料を用いる方法、米国特許第3914511号に見られるイソシアネート壁材料を用いる方法、米国特許第4001140号、同4087376号、同4089802号に見られる尿素—ホルムアルデヒド系、尿素ホルムアルデヒド—レゾルシノール系壁形

成材料を用いる方法、米国特許第4025455号に見られるメラミン—ホルムアルデヒド樹脂、ヒドロキシブロビルセルロース等の壁形成材料を用いる方法、特公昭36—9168号、特開昭51—9079号に見られるモノマーの重合によるin situ法、英國特許第952807号、同965074号に見られる電解分散冷却法、米国特許第3111407号、英國特許第930422号に見られるスプレードライリング法等がある。これらに限定されるものではないが、芯物質を乳化した後マイクロカプセル壁として高分子膜を形成することが好ましい。

【0117】本発明の記録材料のマイクロカプセル壁の作り方としては特に油滴内部からのリアクタントの重合によるマイクロカプセル化法を使用する場合、その効果が大きい。即ち、短時間内に、均一な粒径を持ち、生保存性にすぐれた記録材料として好ましいカプセルを得ることができる。例えばポリウレタンをカプセル壁材として用いる場合には多価イソシアネート及び必要に応じてそれと反応しカプセル壁を形成する第2の物質（例えば20 ポリオール、ポリアミン）をカプセル化すべき油性液体中に混合し水中に乳化分散し次に温度を上昇することにより、油滴界面で高分子形成反応を起こして、マイクロカプセル壁を形成する。このとき油性液体中に低沸点の溶解力の強い補助溶剤を用いることができる。この場合に、用いる多価イソシアネート及びそれと反応する相手のポリオール、ポリアミンについては米国特許第3281383号、同3773695号、同3793268号、特公昭48—40347号、同49—24159号、特開昭48—80191号、同48—84086号に開示されており、それらを使用することもできる。

【0118】多価イソシアネートとしては、例えば、m—フエニレンジイソシアネート、p—フエニレンジイソシアネート、2, 6—トリレンジイソシアネート、2, 4—トリレンジイソシアネート、ナフタレン—1, 4—ジイソシアネート、ジフェニルメタン—4, 4—ジイソシアネート、3, 3'—ジメトキシ—4, 4'—ビフェニル—ジイソシアネート、3, 3'—ジメチルジフェニルメタン—4, 4'—ジイソシアネート、キシリレン—1, 4—ジイソシアネート、4, 4'—ジフェニルプロ40 パンジイソシアネート、トリメチレンジイソシアネート、ヘキサメチレンジイソシアネート、プロピレン—1, 2—ジイソシアネート、ブチレン—1, 2—ジイソシアネート、シクロヘキシレン—1, 2—ジイソシアネート、シクロヘキシレン—1, 4—ジイソシアネート等のジイソシアネート、4, 4', 4''—トリフェニルメタントリイソシアネート、トルエン—2, 4, 6—トリイソシアネートのごときトリイソシアネート、4, 4'—ジメチルジフェニルメタン—2, 2', 5, 5'—テトライソシアネートのごときテトライソシアネート、ヘキサメチレンジイソシアネートとトレメチロールプロバ

ンの付加物、2, 4-トリレンジイソシアネートとトリメチロールプロパンの付加物、キシリレンジイソシアネートとトリメチロールプロパンの付加物、トリレンジイソシアネートとヘキサントリオールの付加物のごときイソシアネートプレポリマーがある。

【0119】ポリオールとしては、脂肪族、芳香族の多価アルコール、ヒドロキシポリエステル、ヒドロキシポリアルキレンエーテルのごときものがある。特開昭60-49991号に記載された下記のポリオールも用いられる。エチレンジリコール、1, 3-ブロバンジオール、1, 4-ブタンジオール、1, 5-ペンタンジオール、1, 6-ヘキサンジオール、1, 7-ヘプタンジオール、1, 8-オクタンジオール、プロピレンジリコール、2, 3-ジヒドロキシブタン、1, 2-ジヒドロキシブタン、1, 3-ジヒドロキシブタン、2, 2-ジメチル-1, 3-ブロバンジオール、2, 4-ペンタンジオール、2, 5-ヘキサンジオール、3-メチル-1, 5-ペンタンジオール、1, 4-シクロヘキサンジメタノール、ジヒドロキシシクロヘキサン、ジエチレンジコール、1, 2, 6-トリヒドロキシヘキサン、2-フエニルプロピレンジリコール、1, 1, 1-トリメチロールブロパン、ヘキサントリオール、ペンタエリスリトール、ペンタエリスリトールエチレンオキサイド付加物、グリセリンエチレンオキサイド付加物、グリセリン、1, 4-ジ(2-ヒドロキシエトキシ)ベンゼン、レゾルシノールジヒドロキシエチルエーテル等の芳香族多価アルコールとアルキレンオキサイドとの縮合生成物、p-キシリレンジリコール、m-キシリレンジリコール、 α 、 α' -ジヒドロキシ-p-ジイソプロピルベンゼン、4, 4'-ジヒドロキシジフェニルメタン、2-(p, p'-ジヒドロキシジフェニルメチル)ベンジルアルコール、ビスフェノールAにエチレンオキサイドの付加物、ビスフェノールAにプロピレンオキサイドの付加物等が挙げられる。ポリオールはイソシアネート基1モルに対して、水酸基の割合が0.02~2モルで使用するのが好ましい。

【0120】ポリアミンとしてはエチレンジアミン、トリメチレンジアミン、テトラメチレンジアミン、ペンタメチレンジアミン、ヘキサメチレンジアミン、p-フエニレンジアミン、m-フエニレンジアミン、ビペラジン、2-メチルビペラジン、2, 5-ジメチルビペラジン、2-ヒドロキシトリメチレンジアミン、ジエチレントリアミン、トリエチレントリアミン、トリエチレンテトラミン、ジエチルアミノプロピルアミン、テトラエチレンペンタミン、エポキシ化合物のアミン付加物等が挙げられる。多価イソシアネートは水と反応して高分子物質を形成することもできる。

【0121】マイクロカプセルを作るときに、水溶性高分子を用いることができるがこの水溶性高分子は水溶性のアニオン性高分子、ノニオン性高分子、両性高分子の

いずれでも良い。アニオン性高分子としては、天然のものでも合成のものでも用いることができ、例えば-COO-、-SO₂-基等を有するものが挙げられる。具体的なアニオン性の天然高分子としてはアラビヤゴム、アルギン酸、ベクチン等があり、半合成品としてはカルボキシメチルセルロース、フタル化ゼラチンのごときゼラチン誘導体、硫酸化デンプン、硫酸化セルロース、リグニスルホン酸等がある。また、合成品としては無水マレイン酸系(加水分解したものも含む)共重合体、アクリル酸系(メタクリル酸系も含む)重合体及び共重合体、ビニルベンゼンスルホン酸系重合体及び共重合体、カルボキシ变成ポリビニルアルコール等がある。ノニオン性高分子としては、ポリビニルアルコール、ヒドロキシエチルセルロース、メチルセルロース等がある。両性の化合物としてはゼラチン等がある。これらの中ではゼラチン、ゼラチン誘導体、ポリビニルアルコールが好ましい。これらの水溶性高分子は0.01~10重量%の水溶液として用いられる。本発明の記録材料に用いるカプセルの平均粒子径は20μm以下であり、特に解像度の点から5μm以下が好ましい。またカプセルが小さすぎる場合には一定固形分に対する表面積が大きくなり多量の壁剤が必要となる。このため0.1μm以上が好ましい。

【0122】本発明の記録材料に係る、電子供与性無色染料はマイクロカプセル中に溶液状態で存在してもよし、また、固体の状態で存在してもよい。溶液状態で電子供与性無色染料を存在させる場合は電子供与性無色染料を溶媒に溶解した状態でカプセル化すればよい。この時の溶媒の量は電子供与性無色染料100重量部に対して1~500重量部の割合が好ましい。カプセル化の時に用いる溶媒としては、上述の光硬化性組成物の乳化に用いる溶媒と同様のものを用いることができる。また、マイクロカプセル化の時、電子供与性無色染料を溶解するための補助溶剤として揮発性の溶媒を他の溶媒と併用してもよい。この種の溶媒としては例えば、酢酸エチル、酢酸プロピル、酢酸イソプロピル、酢酸ブチル、メチレンクロライド等が挙げられる。

【0123】本発明の記録材料では保護層中にマット剤を添加する事が好ましい。マット剤としては例えばシリカ、酸化マグネシウム、硫酸バリウム、硫酸ストロンチウム、ハロゲン化銀などの無機化合物及びポリメチルメタクリレート、ポリアクリロニトリル、ポリスチレンのごときポリマー粒子や、カルボキシ酸粉、コーン粉、カルボキシニトロフェニル粉などの粉粒子などがあり、粒子径が1~20μmのものが好ましい。これらのマット剤のなかではポリメチルメタクリレート粒子とシリカ粒子が特に好ましい。シリカ粒子としては例えばFUJI-DEVISON CHEMICAL LTD. 製のサイロイドAL-1、65、72、79、74、404、620、308、978、161、162、24

4、255、266、150等が好ましい。マット剤の添加量としては2-500mg/m²が好ましく、特に好ましくは5-100mg/m²である。

【0124】本発明の記録材料では感光感熱層、中間層、保護層等本発明の記録材料の各層に硬化剤を併用することが好ましい。特に保護層中に硬化剤を併用し、保護層の粘着性を低減する事が好ましい。硬化剤としては例えば、写真感光材料の製造に用いられる「ゼラチン硬化剤」が有用であり、例えばホルムアルデヒド、グルタルアルデヒドのごときアルデヒド系の化合物、米国特許第3635718号その他に記載されている反応性のハロゲンを有する化合物、米国特許第3635718号その他に記載されている反応性のエチレン性不飽和結合をもつ化合物、米国特許第3017280号その他に記載されているアジリジン系化合物、米国特許第3091537号その他に記載されているエポキシ系化合物、ムコクロル酸のようなハロゲノカルボキシアルデヒド類、ジヒドロキシジオキサン、ジクロロジオキサン等ジオキサン類あるいは米国特許第3642486号や米国特許第3687707号に記載されているビニルスルホン類、米国特許第3841872号に記載されているビニルスルホンブレーカー類、米国特許第3640720号に記載されているケトビニル類、あるいは又、無機硬化剤としてクロム明ばん、硫酸ジルコニウム、硫酸等を用いることができる。これらの硬化剤のなかで特に好ましい化合物は1, 3, 5-トリアクロイル-ヘキサヒドロ-s-トリアジンや1, 2-ビスピニルスルホニルメタン、1, 3-ビス(ビニルスルホニルメチル)プロパン-2、ビス(α-ビニルスルホニルアセトアミド)エタン、2, 4-ジクロロ-6-ヒドロキシ-s-トリアジン・ナトリウム塩、2, 4, 6-トリエチレニミノ-s-トリアジンや硫酸等の化合物である。添加量としてはバインダーに対して0.5-5重量%が好ましい。

【0125】このほか、保護層にはその粘着性には低下させるためにコロイダルシリカを添加してもよい。コロイダルシリカとしては例えば、日産化学製のスノーテックス20、スノーテックス30、スノーテックスC、スノーテックスO、スノーテックスN等が好ましい。添加量としてはバインダーに対して5-80重量%が好ましい。また保護層には本発明に用いる記録材料の白色度をあげるための蛍光増白剤やブルーイング剤としての青色染料を添加してもよい。

【0126】本発明に用いる記録材料の多色記録材料の場合、例えば、異なる色相に発色する電子供与性無色染料を含有するマイクロカプセルと異なる波長の光に感光する光硬化性組成物を各層に含む多層の記録材料の構成を用い、かつ、感光・感熱層の間にフィルター色素を含有する中間層を設けてもよい。中間層は主にバインダーとフィルター色素より成り、必要に応じて硬化剤やポリマーラテックス等の添加剤を含有することができる。

【0127】本発明の記録材料で用いるフィルター用色素は水中油滴分散法やポリマー分散法により乳化分散して所望の層とくに中間層に添加できる。水中油滴分散法では、沸点が例えば175°C以上の高沸点有機溶媒および例えば沸点が30°C以上160°C以下のいわゆる補助溶媒のいずれか一方の単独液または両者混合液に溶解した後、界面活性剤の存在下に水またはゼラチン水溶液またはポリビニルアルコール水溶液など水性媒体中に微細分散する。高沸点有機溶媒の例は米国特許第2, 3210, 2, 027号などに記載されている。更に、高沸点有機溶媒および補助溶媒の具体例としては前述のカプセル化時の溶媒と同じ溶媒を好ましく用いることができる。また、分散には転相を伴ってもよく、また必要におうじて補助溶媒を蒸溜、ヌーテル水洗または限外濾過法などによって除去または減少させてから塗布に使用してもよい。

【0128】ラテックス分散法の工程、硬化および含浸用のラテックスの具体例は米国特許第4, 199, 383号、西独特許出願(OLS)第2, 541, 274号20および同第2, 541, 230号、特開昭49-74538号、同51-59943号、同54-32552号、各公報やResearch Disclosure, Vol. 148, 1976年8月、Item 14850などに記載されている。適当なラテックスとしては、例えばアクリル酸エステルもしくはメタクリル酸エステル(例えば、エチルアクリレート、n-ブチルアクリレート、n-ブチルメタクリレート、2-アセトアセトキシエチルメタクリレート等)と酸モノマー(例えばアクリル酸、2-アクリルアミド-2-メチルプロパンスルホン酸等)の共重合ラテックスが好ましい。

【0129】本発明の記録材料において保護層、感光感熱層、中間層等本記録材料の各層のバインダーとしては、光硬化性組成物の乳化分散や、電子供与性無色染料のカプセル化に用いることのできる水溶性高分子の他、ポリスチレン、ポリビニルホルマール、ポリビニルブチラール、アクリル樹脂: 例えばポリメチルアクリレート、ポリブチルアクリレート、ポリメチルメタクリレート、ポリブチルメタクリレートやそれらの共重合体、フェノール樹脂、スチレン-1-ブタジエン樹脂、エチセルロース、エポキシ樹脂、ウレタン樹脂、等の溶剤可溶性高分子あるいはこれらの高分子ラテックスを用いることもできる。これらの中ではゼラチンおよびポリビニルアルコールが好ましい。

【0130】本発明の感光感熱記録材料の各層には塗布助剤、帯電防止、スペリ性改良、乳化分散、接着防止等種々の目的で、種々の界面活性剤を用いてもよい。界面活性剤としては例えば非イオン性界面活性剤であるサボニン、ポリエチレンオキサイド、ポリエチレンオキサイドのアルキルエーテル等ポリエチレンオキサイド誘導体50やアルキルスルホン酸塩、アルキルベンゼンスルホン酸

塩、アルキルナフタレンスルホン酸塩、アルキル硫酸エステル、N-アシル-N-アルキルタウリン類、スルホコハク酸エステル類、スルホアルキルポリオキシエチナルキルフェニルエーテル類等のアニオン性界面活性剤、アルキルベタイン類、アルキルスルホベタイン類等の両性界面活性剤、脂肪族あるいは芳香族第4級アンモニウム塩類等のカチオン性界面活性剤を必要に応じ用いる事ができる。

【0131】本発明の記録材料には、これまで述べた添加剂を含め必要に応じて様々な添加剂を添加することができる。例えば、イラジエーションやハレーションを防止する染剤、紫外線吸収剤、可塑剤、蛍光増白剤、マット剤、塗布助剤、硬化剤、帯電防止剤や滑り性改良剤等の代表例はResearch Disclosure, Vol. 176, 1978年12月、Item 176 43、および同Vol. 187, 1979年11月、Item 187 16に記載されている。

【0132】本発明の記録材料の感光感熱用塗布液や前述の各層用の塗布液は必要に応じて溶媒中に溶解せしめ、所望の支持体上に塗布し、乾燥することにより本発明の記録材料が得られる。その場合に使用される溶媒としては、水、アルコール：例えばメタノール、エタノール、n-ブロパノール、イソブロパノール、n-ブタノール、sec-ブタノール、メチルセロソルブ、1-メトキシ-2-ブロパノール；ハロゲン系の溶剤；例えばメチレンクロライド、エチレンクロライド；ケトン：例えばアセトン、シクロヘキサン、メチルエチルケトン；エステル：例えば、酢酸メチルセロソルブ、酢酸エチル、酢酸メチル；トルエン、キシレン等の単独物及びそれらの2種以上の混合物が例として挙げられる。これらの中では水が特に好ましい。

【0133】各層用の塗布液を支持体上に塗布するには、ブレードコーナー、ロッドコーナー、ナイフコーナー、ロールドクターコーナー、リバースロールコーナー、トランスファーロールコーナー、グラビアコーナー、キスロールコーナー、カーテンコーナー、エクストルージョンコーナー等を用いることができる。塗布方法としてはResearch Disclosure, Vol. 200, 1980年12月、Item 2003 6 XV項を参考にできる。記録層の厚みとしては、0.1 μmから50 μmが適当である。

【0134】本発明の記録材料は様々な用途に利用できる。例えばコピアやファックス、プリンター、ラベル、カラーブルーフ、第2原図等の用途に本発明の記録材料を用いることができる。

【0135】本発明の記録材料に適する支持体としては、紙、コーティッドペーパー、ラミネート紙、合成紙等、ポリエチレンテレフタレートフィルム、3酢酸セルローズフィルム、ポリエチレンフィルム、ポリスチレンフィルム、ポリカーボネートフィルム等のフィルム、ア

ルミニウム、亜鉛、銅等の金属板、これらの支持体表面に表面処理・下塗・金属蒸着処理等の各種処理を施したものと挙げることができる。更に、Research Disclosure, Vol. 200, 1980年12月、Item 2003 6 XVI項の支持体も参考にできる。また、必要に応じて表面にアンチハレーション層、裏面にスペル層、アンチスタチック層、カール防止層、粘着剤層等、目的に応じた層を設けることができる。

10 【0136】本発明の記録材料は、0.7～3 μmの近赤外領域の光により記録を行うことができる。この近赤外域光源としては半導体レーザー発光ダイオード、キセノンランプ等の公知のものを適宜用いることができる。また、2種以上の近赤外色素を用い、2種以上の波長の異なる光源より照射することにより、前記した如き多色記録ができる。

【0137】本発明の記録材料は上記像用露光と同時に像用露光後に熱現像処理を行う。この熱現像処理における加熱方法としては従来公知の様々な方法を用いることができる。加熱温度は一般に80℃ないし200℃、好ましくは85℃ないし130℃である。加熱時間は1秒ないし5分、好ましくは3秒ないし1分である。本発明の記録材料は熱現像処理後には全面露光を行い非硬化部分も光硬化させる事が好ましい。全面露光により地肌部の発色反応と発色部の消色反応とが抑制されたため画像の保存性が向上する。

【0138】また、この記録材料には、前記の各記録方法と同様に、記録材料の全面を発色温度未満の所定温度に均一に予熱する過程を含むことにより、より感度の向上が見られるものである。

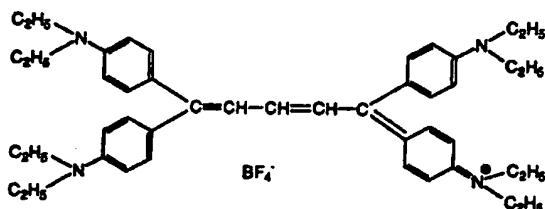
【0139】また、本発明の記録材料は、前記記録方法のみならず、公知の記録方法にも適用することができる。例えば、感熱、コントラスト、画像品質向上の目的で、国際出願WO 95/31754号において3M社が提案しているハロゲン化銀感光感熱記録材料の公報に記載されたレーザービームでの照射が所定のオーバーラップを行うという記録方法にも適用することができる。

【0140】即ち、潜像形成のレーザービーム照射において、(1)目標位置において、高さ又は長さの少なくとも1つが600 μm以下のサイズとなるスポットを形成する放射光源によりビームを供給し、(2)該光源に感光する記録材料を該目標位置に供給し、(3)最初にその記録材料を長さ又は幅の少なくとも1つが250 μm以下のサイズとなるスポットを形成する放射光源により、画像分布に従って照射し、(4)該記録材料を最初に照射したスポットに対して、二番目に照射したビームからの少なくとも幾つかのスポットがオーバーラップするよう、画像分布に従って照射する技術や、記録材料を露光して該材料に潜像を形成する方法であって、(1)該材料を感光させ得る放射光源で材料を露光し、(2)該材料を

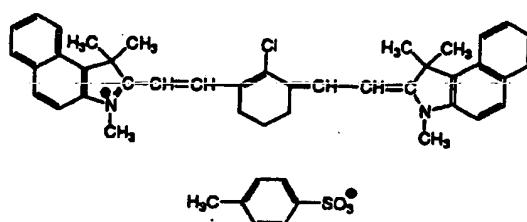
【0151】

* * 【化40】

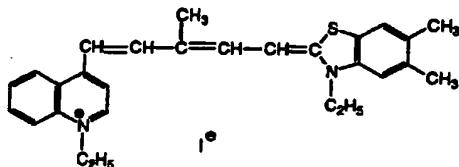
分光増感色素(1)



分光増感色素(2)



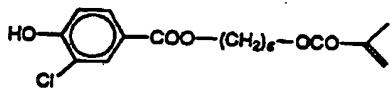
分光増感色素(3)



【0152】

【化41】

重合性の電子受容性化合物(1)



【0153】3. 【感光感熱層用塗布液の調製】

3-a. 感光感熱層(1)用塗布液の調製

電子供与性無色染料(1)カプセル4gと光硬化性組成物(1)の乳化液12gと15%ゼラチン水溶液12gとを混合し感光感熱層(1)用塗布液を調製した。

【0154】3-b. 感光感熱層(2)用塗布液の調製
電子供与性無色染料(1)カプセル4gと光硬化性組成物(2)の乳化液12gと15%ゼラチン水溶液12gとを混合し感光感熱層(2)用塗布液を調製した。

【0155】3-c. 感光感熱層(3)用塗布液の調製
電子供与性無色染料(1)カプセル4gと光硬化性組成物(3)の乳化液12gと15%ゼラチン水溶液12gとを混合し感光感熱層(3)用塗布液を調製した。

【0156】3-d. 感光感熱層(4)用塗布液の調製

30 電子供与性無色染料(1)カプセル4gと光硬化性組成物(4)の乳化液12gと15%ゼラチン水溶液12gとを混合し感光感熱層(4)用塗布液を調製した。

【0157】3-e. 感光感熱層(5)用塗布液の調製
電子供与性無色染料(1)カプセル1gと光硬化性組成物(5)の乳化液10gとを混合し感光感熱層(5)用塗布液を調製した。

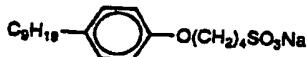
【0158】4. 【保護層用塗布液の調製】4-a. 保護層(1)用塗布液の調製

10%ゼラチン水溶液4.5gと蒸留水4.5gと2%の界面活性剤(3)水溶液0.5gと2%界面活性剤(4)水溶液0.3gと2%硬膜剤(1)水溶液0.5gとサイロイド72(FUJI-DEVISON CHEMICAL LTD. 製)を塗布量が50mg/m²となるだけの量とスノーテックスN1gとを混合し保護層(1)用塗布液を調製した。以下に、界面活性剤(1)、(2)、(3)及び(4)の化学構造式を示す。

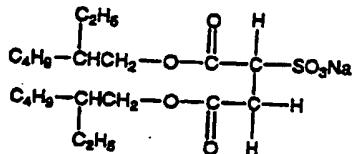
【0159】

【化42】

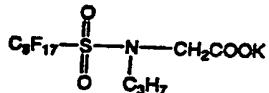
界面活性剤(1)



界面活性剤(2)



界面活性剤(3)



界面活性剤(4)



【0160】5. [支持体]

厚さ75μmの透明ポリエチルベース。

(実施例1) 支持体上に感光感熱層用塗布液(1)をコーティングバーを用いて塗布層の乾燥重量が10g/m²になるように塗布し、30℃で10分間乾燥した。この上に保護層(1)用塗布液をコーティングバーを用いて塗布層の乾燥重量が2g/m²になるように塗布し、30℃で10分間乾燥して実施例1のサンプルを得た。

(実施例2) 実施例1のサンプルにおいて、感光感熱層用塗布液(1)を、同(2)に代えた以外は実施例1と同様にして実施例2のサンプルを得た。

(実施例3) 実施例1のサンプルにおいて、感光感熱層用塗布液(1)を、同(3)に代えた以外は実施例1と同様にして実施例3のサンプルを得た。

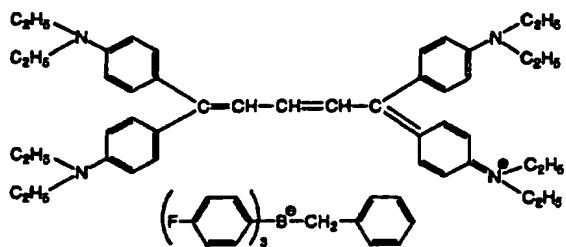
30 (実施例4) 実施例1のサンプルにおいて、感光感熱層用塗布液(1)を、同(4)に代えた以外は実施例1と同様にして実施例4のサンプルを得た。

(実施例5) 実施例1のサンプルにおいて、感光感熱層用塗布液(1)を、同(5)に代えた以外は実施例1と同様にして実施例5のサンプルを得た。

(実施例6) 実施例1において、光硬化組成物(1)乳化液中の光重合開始剤(1)0.13gと分光増感色素(1)0.1gの代りに下記化合物を0.23g加える変更の他は全く同じにして実施例6のサンプルを得た。

40 【0161】

【化43】



【0162】(実施例7) 実施例2において、光硬化組 10*サンプルを得た。

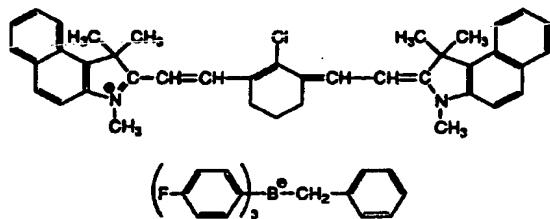
成物(2)乳化液中の光重合開始剤(1)0.13g

【0163】

と分光増感色素(2)0.1gの代わりに下記化合物を

【化44】

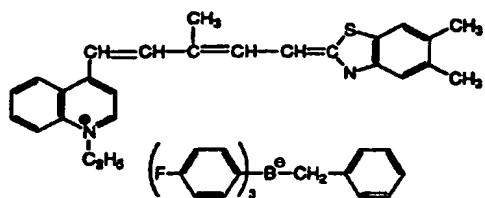
0.23g加える変更の他は全く同じにして実施例7の*



【0164】(実施例8) 実施例3において光硬化組成物(3)乳化液中の光重合開始剤(1)0.13gと分光増感色素(3)0.1gの代わりに、下記化合物を0.23g加える他は全く同じにして実施例8のサンプルを得た。

【0165】

【化45】



【0166】(比較例1) 実施例1のサンプルにおいて、感光感熱層用塗布液(1)の光硬化組成物(1)から光重合開始剤(1)(有機ボレート塩化合物)を除いた以外は実施例1と同様にして比較例1のサンプルを得

た。

【0167】得られた感光感熱記録材料のそれぞれに、感熱層側から波長830nmの半導体レーザー光を用いて、走査スピードをかえてステップウェッジ状に照射エネルギーをかえ、感熱層表面で最大50mJ/cm²のエネルギーになるよう照射露光した。

【0168】このようにして、潜像の形成された記録材料を120℃の熱板で5秒間加熱したところ、各材料中30にステップウェッジ像が得られた。感度は、一定露光量のウェッジ像中で地肌の現れるエネルギーで評価した。発色濃度及び地肌カブリは、マクベス透過型濃度計で測定した。記録材料の透明度は、ヘイズメーター(DIGITAL HAZE COMPUTER HGM-2DPスガ試験機(株)製)で評価した。結果を表1に示す。

【0169】

【表1】

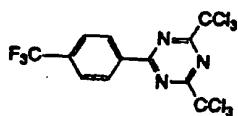
	感度($\mu\text{J}/\text{cm}^2$)	D_{max}	地肌かぶり	ヘイズ値(%)
実施例1	8	2.7	0.12	10
実施例2	11	2.6	0.12	11
実施例3	13	2.7	0.12	10
実施例4	15	2.6	0.12	10
実施例5	28(初)	2.6	0.10	9
実施例6	8	2.7	0.12	10
実施例7	11	2.6	0.12	11
実施例8	13	2.7	0.12	10
比較例1	画像形成せず	-	-	-

【0170】表1に明らかなように、本発明の感光感熱記録材料はいずれも感度が良好であり、発色濃度に優れ、地肌カブリも少なく、コントラストの高い画像を形成することができた。また、透明性にも優れていた。一方、有機ボレート塩を含有しない比較例1のサンプルは画像を形成しなかった。

(実施例9) 実施例6において、感光感熱層塗布液(1)の光硬化組成物(1)乳化液中の光重合開始剤(1)の代りに前記一般式(2)で表されるカチオン性色素の有機ボレート塩の例示化合物(11)を用い、さらに、感光性上昇の助剤として下記構造式で表される化合物0.05gを追加添加した他は、実施例6と同じにして実施例9のサンプルを得た。

【0171】

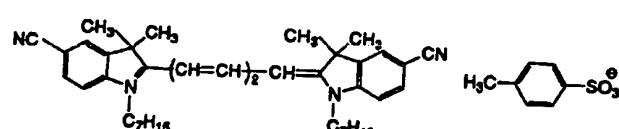
【化47】



【0172】(実施例10) 実施例9においてカチオン性色素の有機ボレート塩の例示化合物(11)の代わりに例示化合物(12)を用いた他は、実施例9と同じにして実施例10のサンプルを得た。

(実施例11) 実施例9においてカチオン性色素の有機ボレート塩の例示化合物(11)の代わりに例示化合物(13)を用いた他は、実施例9と同じにして実施例11のサンプルを得た。

(実施例12) 実施例9において感光性上昇の助剤とし*

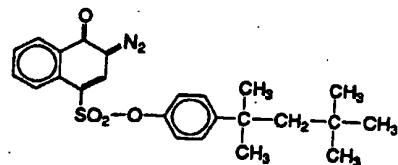


【0176】得られた実施例9～14及び比較例2の感光感熱記録材料サンプルに感光感熱層側から波長670nmの半導体レーザー光を用いて、走査スピードをかえ

*で記載の化合物に代えて下記構造式で表される化合物0.05gを追加添加した他は、実施例9と同じにして実施例12のサンプルを得た。

【0173】

【化47】



【0174】(実施例13) 実施例12において、カチオン性色素の有機ボレート塩の例示化合物(11)の代わりに例示化合物(12)を用いた他は同じにして実施例13のサンプルを得た。

(実施例14) 実施例12において、カチオン性色素の有機ボレート塩の例示化合物(11)の代わりに例示化合物(24)を用いた他は同じにして実施例14のサンプルを得た。

(比較例2) 実施例9において、感光感熱層塗布液

(1)の光硬化組成物(1)乳化液の前記一般式(2)で表されるカチオン性色素の有機ボレート塩の例示化合物(11)にい代えて、該例示化合物(11)の有機ボレート部が非有機ボレートに変わった下記構造式で表される化合物に代えた他は、実施例9と同じにして比較例2のサンプルを得た。

【0175】

【化48】

てステップウェッジ状に照射エネルギーをかえ、感熱層表面で最大50mJ/cm²のエネルギーになるよう照射露光した。

【0177】その他は実施例1～8と同じ条件で評価した。結果は下記表2に示す。

* 【0178】
* 【表2】

	感度(mJ/cm ²)	D _{max}	地肌かぶり	ヘイズ値(%)
実施例9	0.8	2.7	0.18	10
実施例10	0.7	2.7	0.18	11
実施例11	0.8	2.6	0.18	10
実施例12	0.7	2.7	0.12	10
実施例13	0.8	2.7	0.18	11
実施例14	0.4	2.8	0.18	10
比較例2	画像形成せず	-	-	-

【0179】表2に明らかなように、本発明の感光感熱記録材料はいずれも発色濃度に優れ、地肌カブリも少なく、コントラストの高い画像を形成することができた。また、透明性にも優れていた。さらに、感光性上昇の助剤を添加した実施例9～14は、特に優れた感度を示すことがわかった。一方、類似の構造を有する非ポレート塩化合物を用いた比較例2は画像を形成しなかった。※20

※【0180】

【発明の効果】本発明の感光感熱記録材料は前記構成としたため、緑色～赤色レーザー光及び赤外レーザー光を用いて記録を行うことができ、現像液等の使用が不要で、不要な廃棄物の発生がない、完全ドライの白黒もしくはカラーの鮮明でコントラストの高い画像を形成しうるという優れた効果を奏す。

フロントページの続き

(51)Int.C1.6

G 0 3 F 7/029
7/095

識別記号

5 0 1

F I

B 4 1 M 5/18

1 0 1 C
1 0 8
1 1 2